Subiectul I — Exercițiul 2

Chimie — Anorganica

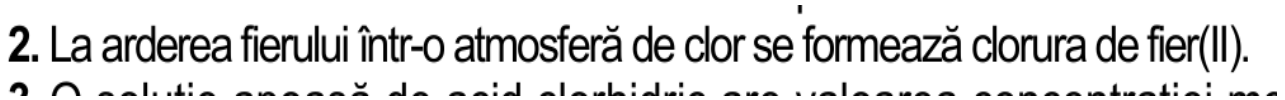
Toate aparițiile acestui exercițiu din toate modelele de examen din categoria de mai sus.

176 exerciții · din 176 sesiuni (2018–2026)

1. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf



2. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Model Oficial

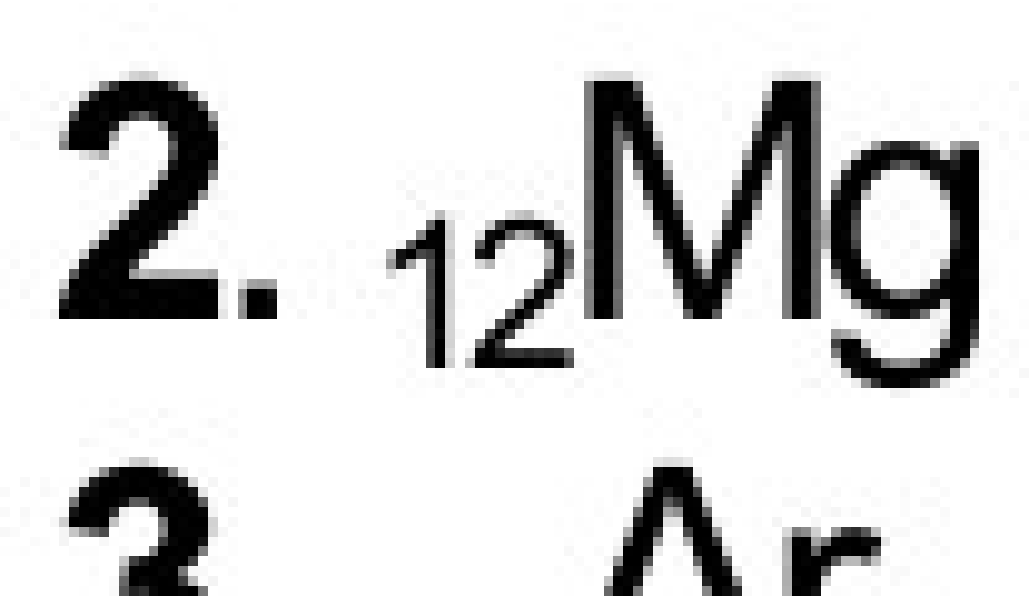
2018_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. În seria Na^{+}, O^{2-}, F^{-}, Cl^{-} specia chimică care are configurație electronică diferită de a celorlalte este:

3. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf



4. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

periodic.

2. Tetraclorura de carbon poate fi utilizată ca solvent pentru substanţe ionice.

3. Celula elementară a cristalului de clorură de sodiu este un cub.

5. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. numărul neutronilor; **d.** numărul stratului

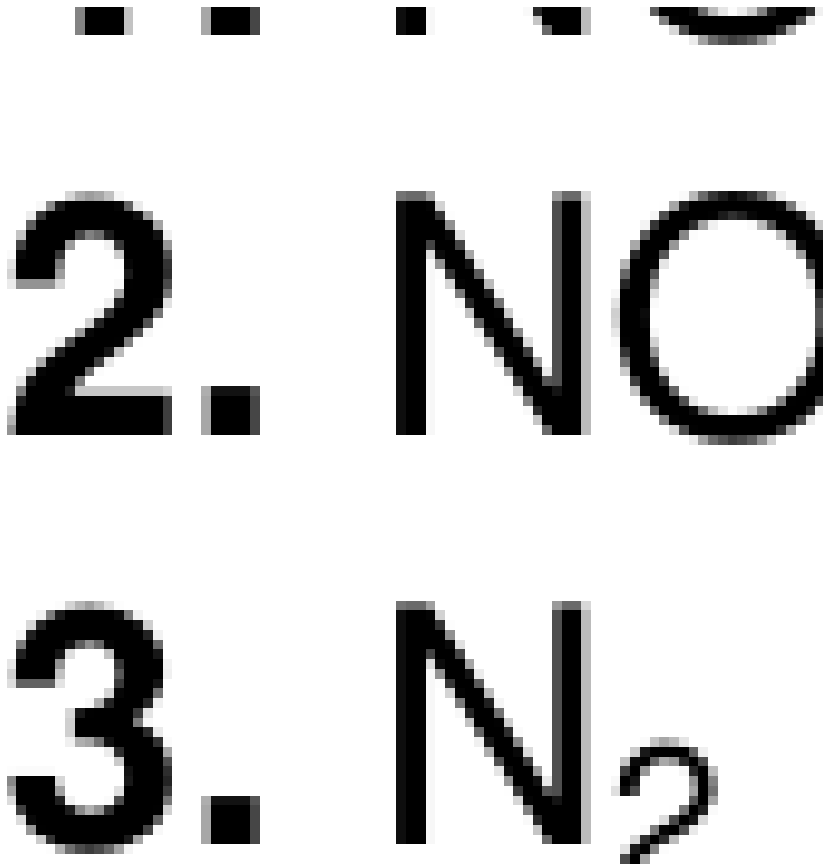
2. În tabelul periodic, elementele chimice sunt aşezate în ordinea strict crescătoare a:

a. numărului de nucleoni: **c.** numărului de neu

6. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf



7. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

chimic.

2. Legătura ionică se realizează prin transfer de electroni.

3. În conditii standard de temperatură si de presiune apa es

8. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

b. Mg; **d.** Li.

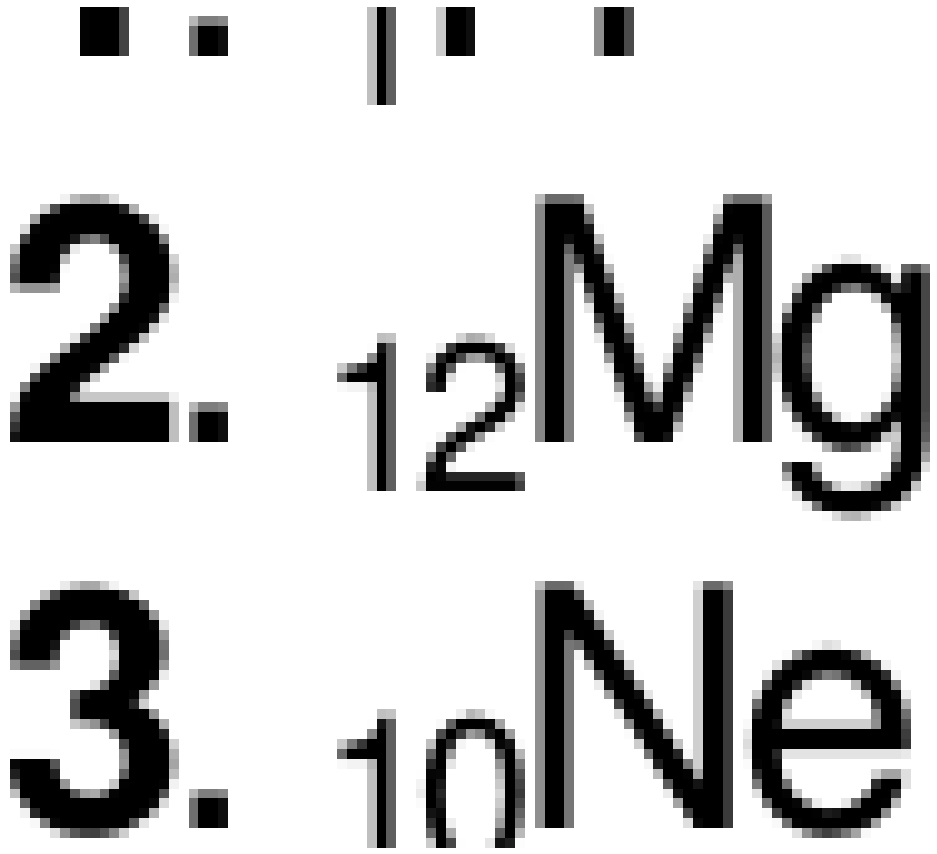
2. În aceleași condiții de presiune și de temperatură, conțin același număr de molecule:

a. 0,1 L H_2 si 0,1 L CO_2; **c.** 0,1 mol H_2 si 0,1 L C

9. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf



10. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

1. Nucleul al ionului clorură are sarcina electrică negativă.
2. Atomul de oxigen are 4 electroni necuplați în învelișul electronic.
3. Caracterul nemetalic al clorului este mai pronunțat decât al brom

11. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

b. este un gaz rar; **d.** are o electronii de

2. Perechea de substanțe care au în moleculă numai legături covalente polare, este:

a. HCl, H_2O; **c.** HCl, Cl_2;

12. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

1. Elementele chimice cu numerele atomice 11 și 12 sunt situate în aceeași grupă
2. Legătura ionică se stabileşte între atomi ai elementelor cu caracter nemetalic.
3. Reactia dintre acidul clorhidric si hidroxidul de sodiu este exotermă.

13. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

b. are configurație stabilă de octet;

2. Compusul cu legătură covalent-coordinativă este:

a. H_2O:

14. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

1. $I_2O + VI_2$

2. $NaOH + HCl$

3. $Na + H_2O$

15. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Atomul este neutru din punct de vedere electric.
2. Mișcarea de spin este mișcarea unui electron în jurul axei sale.
3. Clorul are în moleculă 3 perechi de electroni neparticipanți.

16. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. (A) sulful şi (B) oxigenul; **d.** (A)

2. Elementul chimic aluminiu face parte din blocul de elemente:

a. *s*; **c.** *d*;

17. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

1. Raza atomului de argon este mai mare decât raza atomului de heliu.
2. Într-un ion divalent pozitiv, numărul electronilor este cu două unități mai mare decât numărul protonilor.
3. Solubilitatea dioxidului de carbon în apă, creste cu cresterea temperaturii.

18. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Între moleculele de apă aflată în stare lichidă se manifestă preponderent:

a. interacțiuni de tip ion-dipol; **c.** legături covale

19. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. se obține la catod, în timpul electrolizei soluției de clorură de sodiu

3. se obține la anod, în timpul electrolizei soluției de sulfat de cupru

20. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

1. Nucleul al ionului fluorură are sarcina electrică negativă.

2. Atomul de oxigen are 4 electroni necuplați în învelișul electronic.

3. Caracterul nemetalic al clorului este mai pronunțat decât al brom

21. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

b. este un gaz rar; **d.** are 6 electroni de valență.

2. Perechea formată din substanțe care au în moleculă numai legături covalente polare, este:

a. HCl, H_2O; **c.** HCl, Cl_2;

22. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

1. Neutronii și protonii sunt particule încărcate cu sarcini electrice de semn c
2. În cristalul de clorură de sodiu, numărul de coordinație al sodiului este 6.
3. În reactia dintre fier si clor, numărul de oxidare al fierului scade.

23. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

b. perioada 4;

2. În schema de transformări:

$$Na + H_2O \rightarrow a + b\uparrow$$

$$Cl_2 + b \rightarrow d$$

a. substanta b este oxigenul;

24. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

2. $Fe_2O_3 + 2Al \rightarrow Al_2O_3 + 2Fe$

4. $BaCl_2 + Na_2SO_4 \rightarrow 2NaCl + BaSO_4\downarrow$

reprezintă reacții cu transfer de electroni:

a. 1.2:

c. 2.3.4:

25. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

1. catod

2. anod

3. catod

26. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

1. Elementele chimice cu numerele atomice 12 și 13 sunt situate în aceeași grupa

2. Legătura ionică se stabileşte între atomi ai elementelor cu caracter nemetalic.

3. Reactia dintre acidul clorhidric si hidroxidul de sodiu este o reactie de neutraliza

27. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

b. are configurație stabilă de octet;

2. Compusul cu legătură covalentă coordinativă este:

a. H_2O;

28. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

1. hidroxid de diaminoargint(I)

2. hidroxid de tetraaminocupru(II)

3. hexacianoferat(II) de fier(III)

29. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Speciile chimice ^{16}O și ^{17}O au același număr de neutroni în nucleu.
2. Legătura covalentă nepolară se stabileşte între atomi ai elementelor cu caracter chimic diferit.
3. Din cauza reactivității sale mari, sodiul se păstrează sub petrol.

30. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$;

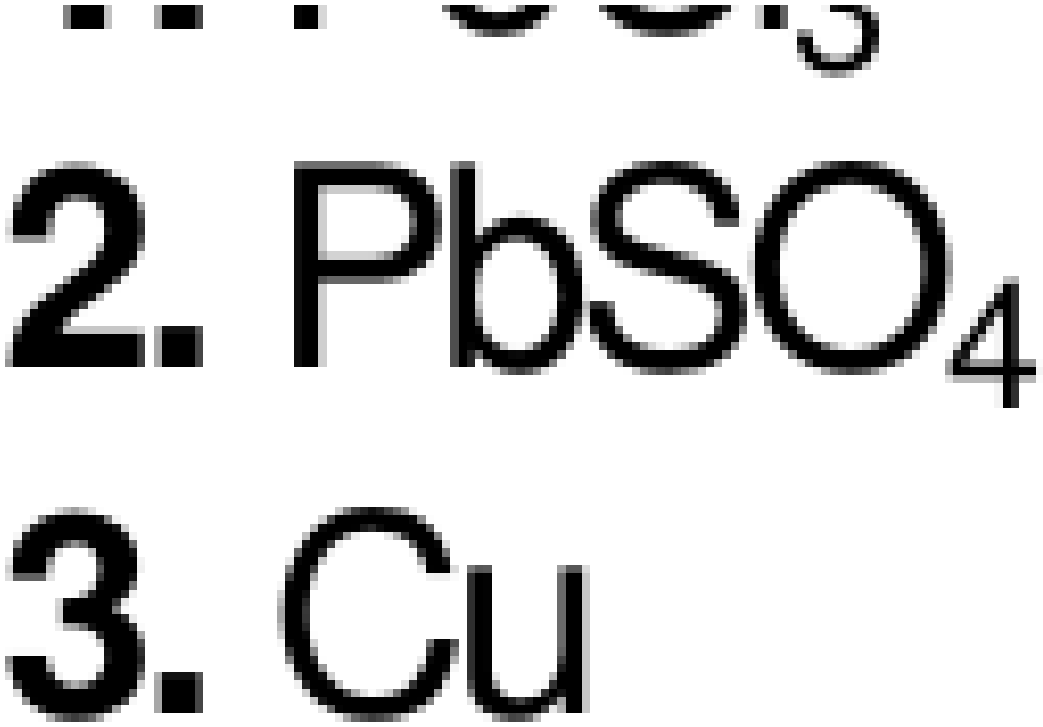
2. Este o substanţă greu solubilă în apă:

a. clorura de sodiu:

31. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf



32. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

2. Clorul are caracter nemetalic mai pronunțat decât bromul.

3. O solutie în care concentratia ionilor hidroniu este mai ma

33. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

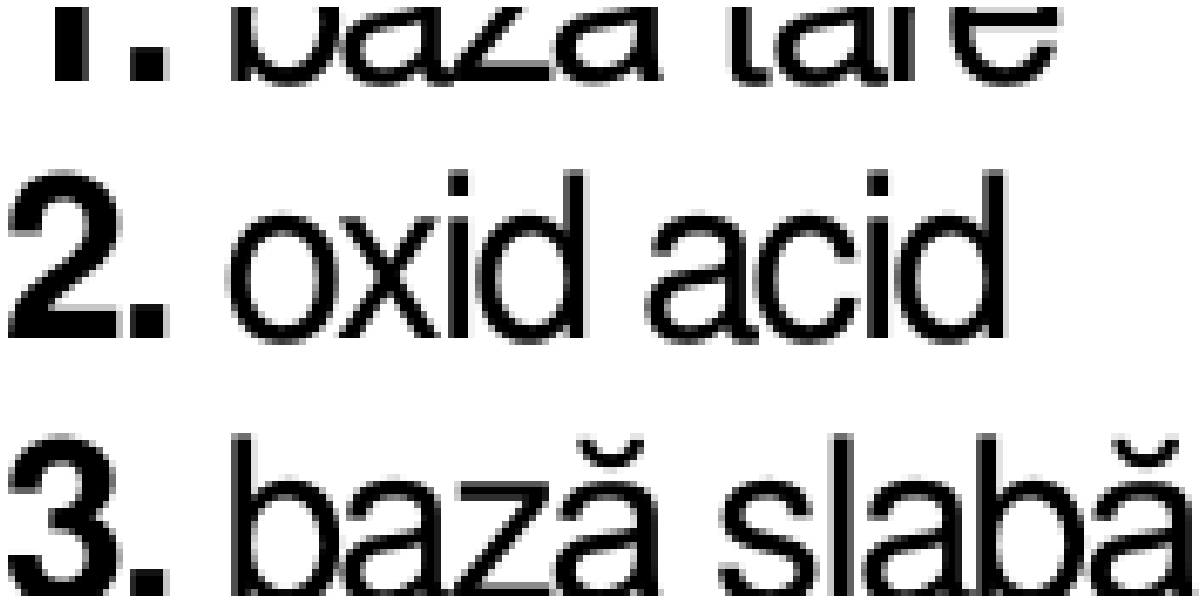
2. Seria care conține numai specii chimice cu caracter bazic este:

a. HCO_3^-, Cl^-, H_3O^+; **c.** $Mg(OH$

34. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf



35. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

1. Izotopii unui element chimic au același număr de protoni în nucleu.
2. Elementele chimice cu număr atomic par au numai orbitali complet ocupați în învelișul electronic al atomilor.
3. Caracterul metalic este o proprietate periodică a elementelor chimice.

36. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

2. Se dizolvă în tetraclorură de carbon:

a. apa;

37. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf



38. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

1. Masa unui atom este concentrată în nucleul acestuia.
2. Electronii aflați în stratul K al învelișului electronic al unui atom au energia cea mai mare.
3. Acidul carbonic este un acid slab.

39. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

2. Numărul orbitalilor complet ocupați din învelişul electronic al ionului de clor este egal cu:

a. 9:

c. 7:

40. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

2. Na_2O_2

3. Cu

41. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

2. Ionul NH_4^+ este o specie chimică cu caracter acid.

3. În reacția dintre fier și clor se formează clorură de fie

42. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

2. Reacţia care ***nu*** are loc cu transfer de electroni este:

43. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

1. La electroliza soluţiei apoase de clorură de sodiu se formează s
2. Viteza unei reacţii creşte cu creşterea concentraţiei reactanţilor.
3. Atomii de azot si de fosfor au acelasi număr de electroni de valer

44. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

b. de caracter electronegativ;

2. Este o substanță greu solubilă în apă:

a. acidul clorhidric:

45. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf



2. NO

3. N_2

46. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

2. Solubilitatea substanțelor gazoase în apă, crește cu creșterea presiunii.

3. În procesele de oxidare, valoarea numărului de oxidare creste.

47. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

2. ***Nu*** reprezintă o pereche acid-bază conjugată:

a. HCN/CN^- ;

48. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf



49. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

2. Electronii din substratul *p* al unui atom au aceeași energie.

3. Sodiul si clorul sunt elemente chimice care au caracter elect

50. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

2. La temperatura -10 ºC, în stare pură, apa:

a. prezintă conductibilitate electrică;

51. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

2. specie chimică cu număr diferit de electroni față de numărul de protoni **b.** proton

3. particulă fundamentală cu sarcină electrică pozitivă **c.** molecul

52. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

1. într-un strat electronic, energia orbitalilor *s* este mai mare decât energia orbitalilor *p*.
2. Atomii elementelor din aceeaşi grupă principală au un număr egal de straturi ocupate cu electroni.
3. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă, dipolii apei se orientează cu polul pozitiv către ionii de sodiu.

53. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

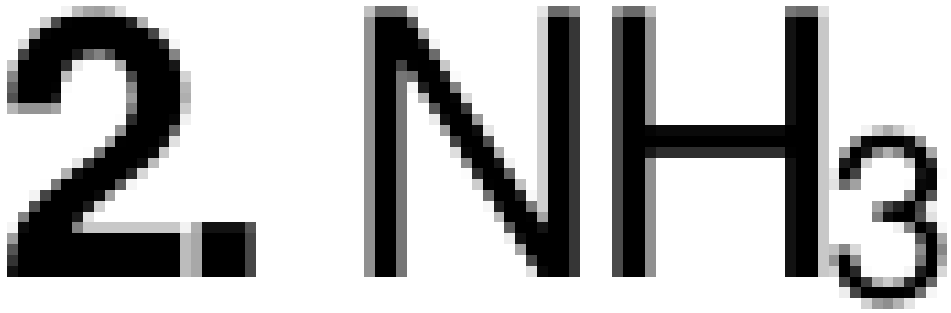
2. Au acelaşi număr de electroni de valenţă:

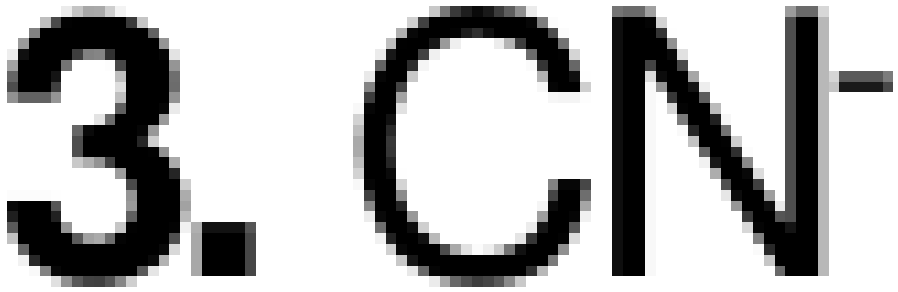
a. oxigenul si sulful:

54. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf





55. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

2. Celula elementară a cristalului de clorură de sodiu este un cub.

3. Reactia dintre sodiu si clor are loc cu transfer de electroni.

56. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

2. În hipocloritul de sodiu, numărul de oxidare al clorului este:

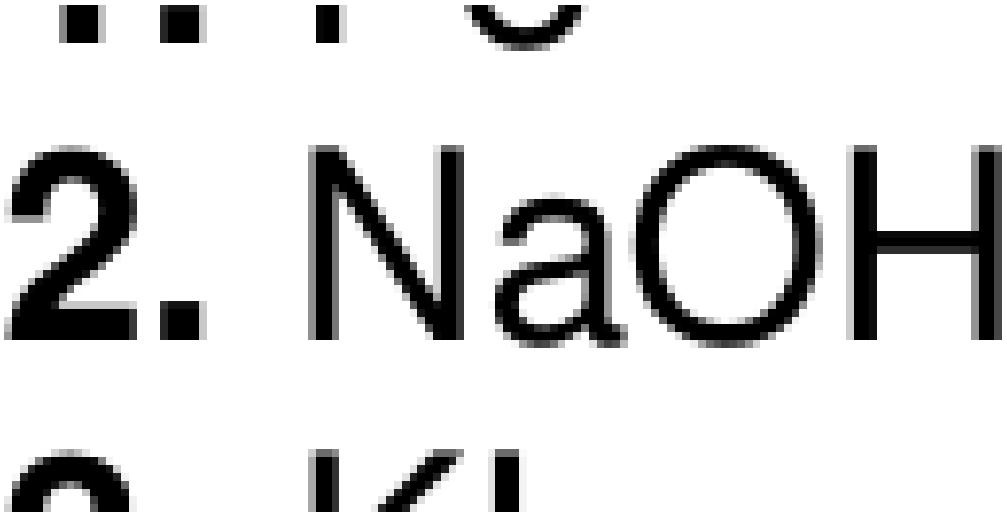
a. +1;

c. +3;

57. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf



58. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

1. Orbitalii care au acceaşi energie formează un substrat.
2. Sodiul are caracter metalic mai pronunțat decât aluminiul.
3. O solutie. în care concentratia ionilor hidroniu este mai ma

59. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

2. Într-o soluţie de bromură de sodiu se barbotează clor. Este adevărată afirmaţia:

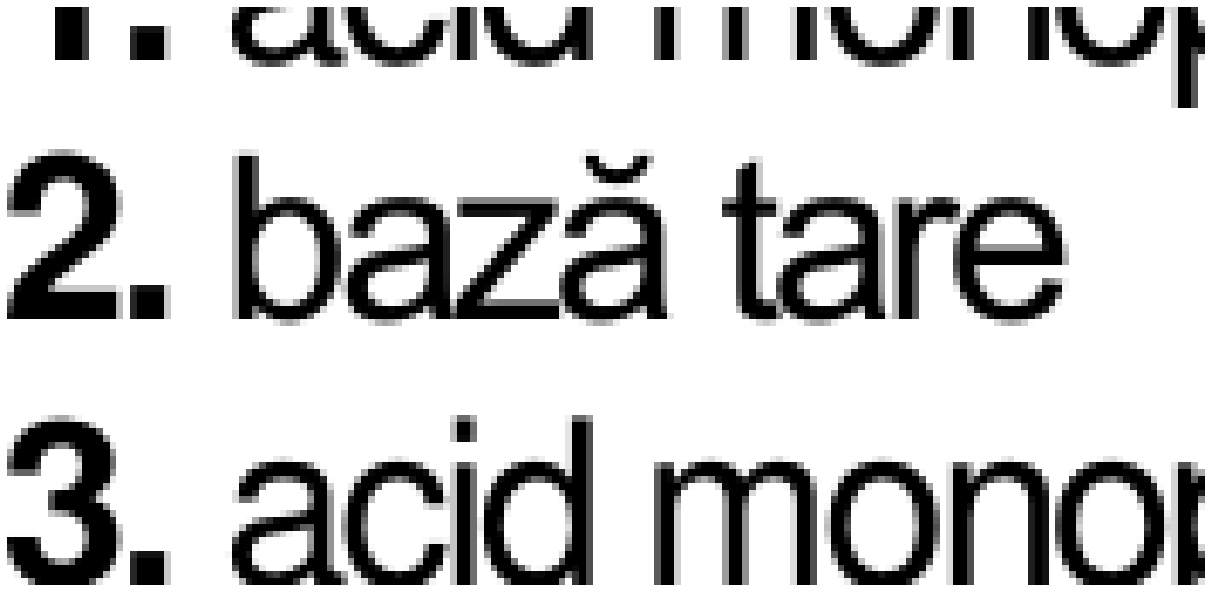
a. are loc o reactie din care rezultă sodiu:

c. are loc o reactie din c

60. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf



61. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

2. Între moleculele de apă se stabilesc legături covalente.

3. Bromul are caracter nemetalic mai accenuat decât clorul

62. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

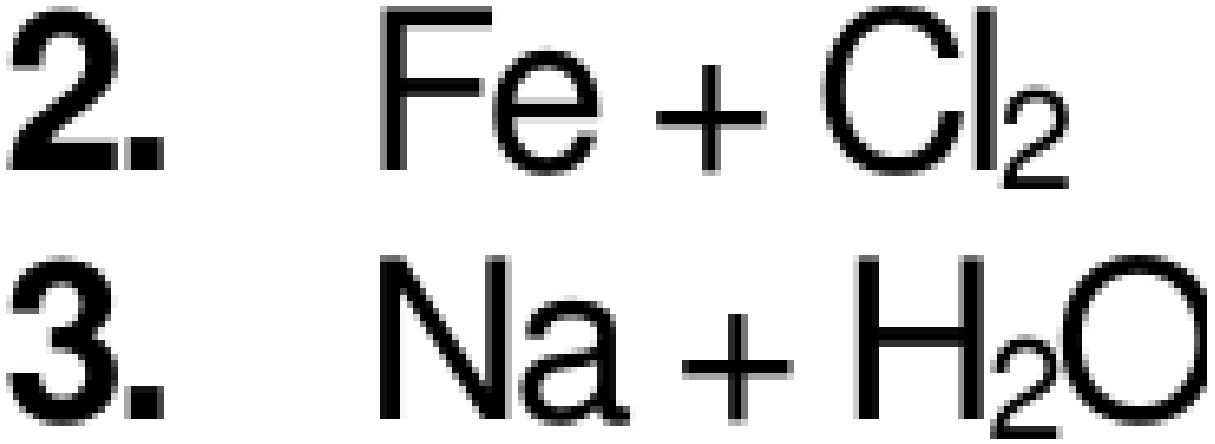
2. În cristalul de clorură de sodiu, fiecare ion de sodiu este înconjurat de:

a. un ion de clor; **c.** patru

63. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf



64. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

de neutroni din nucleu.

2. Elementele chimice din grupele principale, ai căror atomi cedează electroni pentru formarea configurației de gaz nobil, au caracter metalic.

3. Apa are temperatură de fierbere ridicată datorită asocierii moleculelor prin legături covalente polare.

65. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

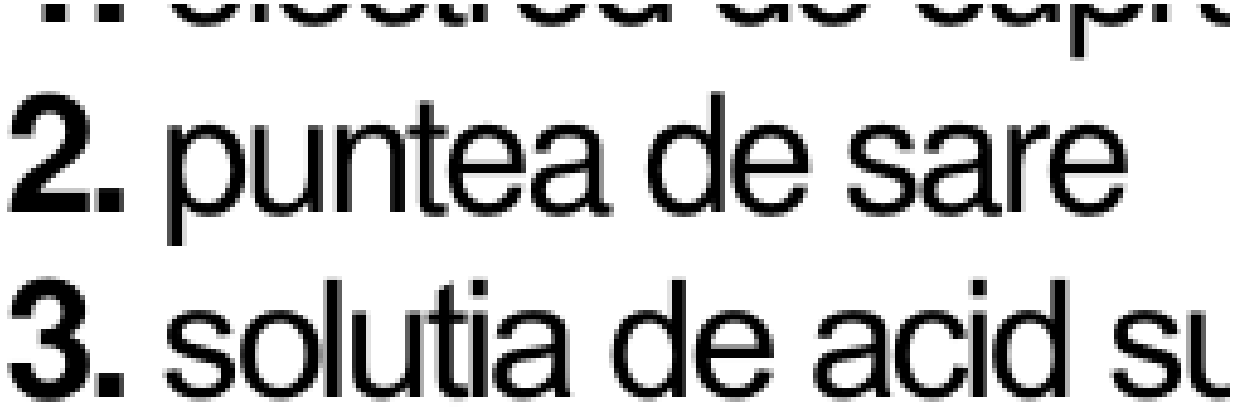
2. În clorura de sodiu, NaCl, pentru formarea legăturii chimice:

a. atomii de sodiu pun în comun câte1 electron; **c.** ato

66. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf



67. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

2. Protonul este particula fundamentală cu sarcina electrică pozitivă din nucleul unui atom.

3. Legătura ionică se realizează prin transfer de electroni.

68. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

2. În molecula de hidrogen:

a. legătura dintre atomi este i

69. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf



70. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

2. Energia electronilor din substratul *3p* este mai mică decât energia electronilor din substratul *3s*.

3. Solubilitatea oxigenului în apă scade la creșterea presiunii.

71. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

b. c, d, β, f; **d.** c, β, f, d.

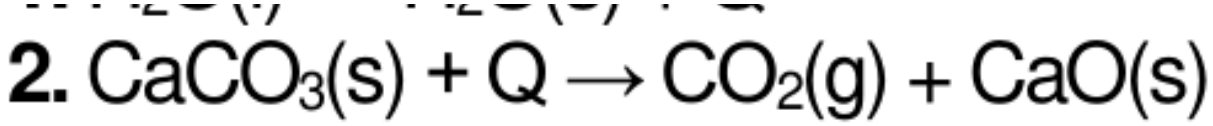
2. Volume egale de neon şi de hidrogen, măsurate în aceleaşi condiţii de temperatură şi de presiune:

a. contin acelasi număr de atomi; **c.** au aceeasi masă;

72. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf



73. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

2. Molecula de clor se formează din doi atomi de clor prin legătură covalentă nepolară.

3. Pentru a prepara 100 g de saramură, de concentrație procentuală masică 5%, sunt ne

74. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

2. Este pereche acid-bază conjugată:

75. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

2. căldura de combustie

76. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

2. Un ion pozitiv are în învelișul electronic mai mulți electroni decât numărul protonilor din nucleu.

3. Acidul clorhidric acceptă protoni la ionizare în soluție apoasă.

77. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

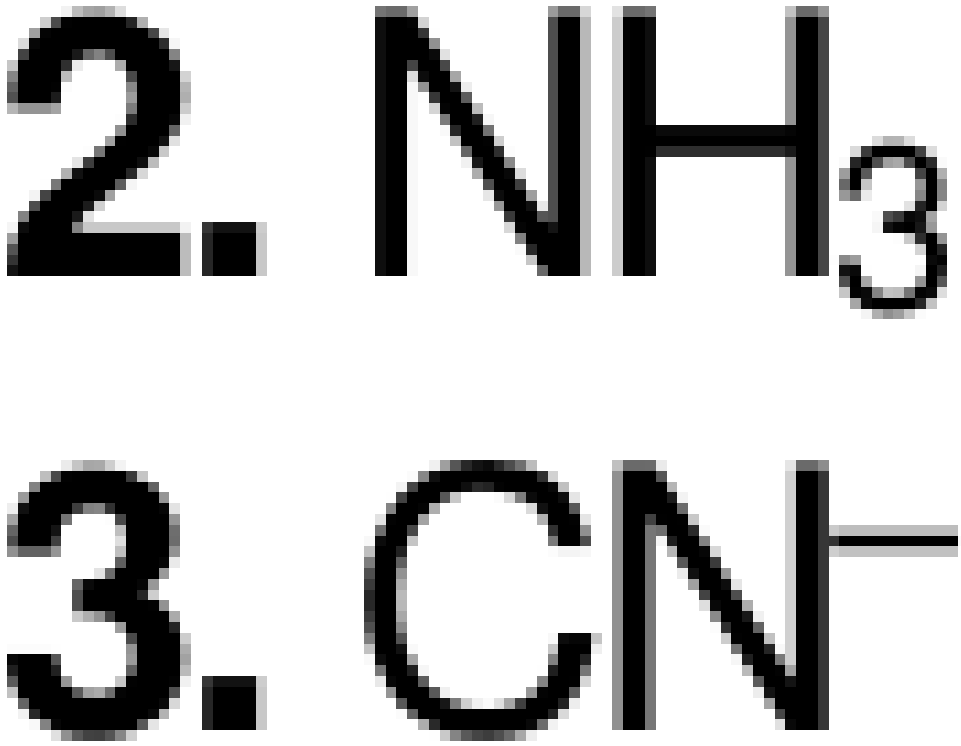
2. Cationul de sodiu:

a. are configuratia stat

78. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf



79. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

1. Cristalul se ocupă cu electroni în urma descompunerii energiei.
2. Desprinderea ionilor din cristalul de clorură de sodiu sub influența moleculelor de apă este un proces exoterm.
3. Apa este un solvent polar.

80. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

2. Atomul de aluminiu:

a. are 1 electron pe ultim

81. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf



82. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

2. La formarea legăturii covalente simple fiecare atom pune în comun câte doi electroni.

3. Acidul carbonic este un acid mai slab decât acidul clorhidric.

83. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

b. $HCl, F_2, Cl_2,$ **d.** F_2, Cl_2, NH_4Cl

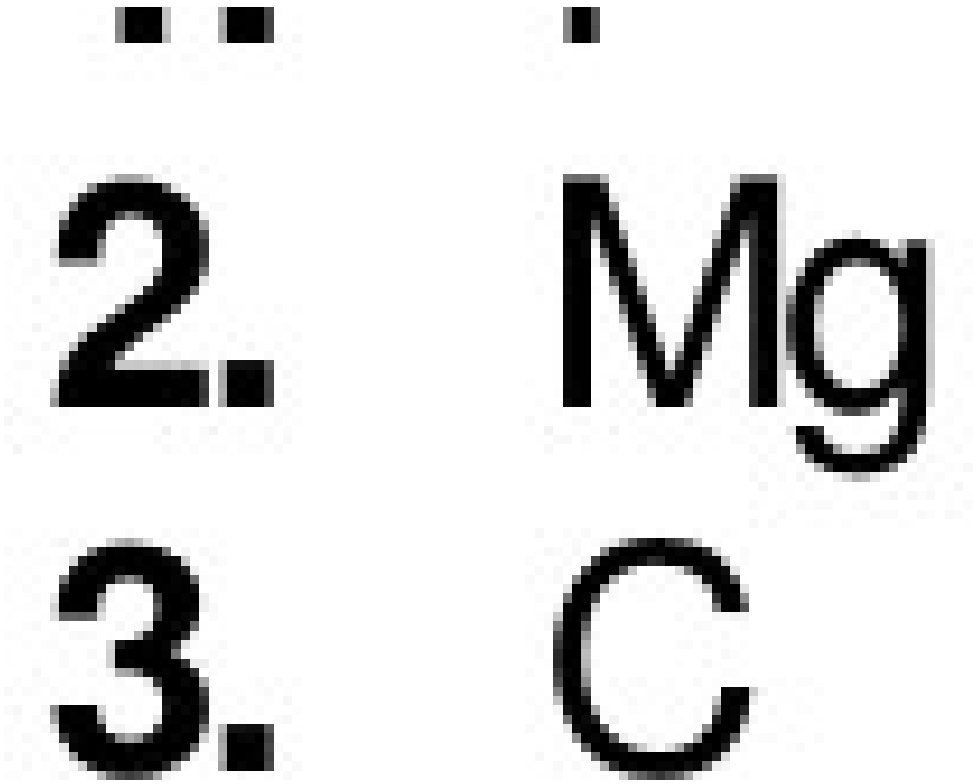
2. Şirul care conţine elementele chimice aranjate în ordinea creşterii caracterului nemetalic este:

a. Cl. Br. I: **c.** Br. Cl. I:

84. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf



85. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

1. În învelișul electronic al atomului de sodiu, electronul distinctiv este situat în stratul L (2).

2. Numărul maxim de electroni necuplați care pot exista în învelișul electronic al unui element din perioada a 2-a este 3.

3. Substantele ionice se dizolvă în solventi polari.

86. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

2. Atomul elementului situat în Tabelul periodic în grupa 2 (II A) și perioada 3:

a. are 3 electroni de valență;

c. are 3 orbitali *s*, ocupați cu e

87. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf



88. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

2. Raza ionului de sodiu este mai mică decât raza atomului de sodiu.

3. În cristalul de clorură de sodiu numărul ionilor pozitivi este egal cu n

89. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

2. Referitor la învelișul de electroni al unui atom, este corect enunțul:

a. în stratul electronic L sunt 10 orbitali; **c.** într-un orbital pot

90. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

2. Oxidul de magneziu este un compus ionic.

3. Amoniacul ionizează total în solutie apoasă.

91. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

2. Compusul ionic care conține anioni monovalenți și cationi divalenți este:

92. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf



93. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

1. Energia electronilor este cu atât mai mică cu cât aceştia sunt mai apropiați de nucleul atomului

2. În învelișul electronic al atomului de aluminiu, electronul distinctiv este situat în substratul 3*s*.

3. Într-o reacție redox, specia chimică cu caracter oxidant cedează electroni.

94. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

2. Două elemente chimice aflate în Tabelul periodic în aceeași grupă principală:
a. au numere atomice consecutive; **c.** au acelasi nu

95. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

1. I

2. NaBr

3. NaOH

96. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

1. Izotopii unui element chimic au același număr de neutroni în nucleu.
2. Electronii aflați în stratul K al învelișului electronic al unui atom au energia cea mai mică.
3. La dizolvarea unui compus ionic în apă se stabilesc interacțiuni ion-dipol.

97. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

2. Formula chimică a unei substanțe formată din cationi divalenți și anioni divalenți este:

a. NaCl: **c.** Na_2S:

98. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf



99. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Atomii speciei chimice care prezintă în moleculă legătură covalentă nepolară:

100. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Raza ionului de sodiu este mai mare decât raza atomului din care provine.

101. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Nemetalul din compoziția substanței (C), face parte din blocul elementelor:

a. *d*;

c. *p*;

102. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Mișcarea de spin este mișcarea electronilor în jurul nucleului.

3. Cristalele de clorură de sodiu se sparg la lovire.

103. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. 3;

2. Cationul din compoziția substanței (A) este izoelectronic cu:

a. atomul de argon;

104. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

1. Într-un orbital pot exista maximum doi electroni cu spin opus.

2. Într-un cation, numărul electronilor este mai mare decât numărul protonilor din nucleul său.

3. Acidul clorhidric este solubil în apă, deoarece apa este un solvent polar.

105. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

b. are caracter electropozitiv; **d.** este un metal.

2. Elementul chimic din compoziția uneia dintre speciile menționate, ai cărui atomi au în învelișul electronic trei orbitali monoelectronici, are sarcina nucleară:

a. +1; **c.** +6;

106. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

1. Ecuația reacției dintre o substanță simplă și o substanță compusă este întotdeauna o ecuație a unei reacții de oxidare-reducere.

2. Legătura ionică se realizează prin punere în comun de electroni între atomi diferiți.

3. Acidul clorhidric este un acid mai tare decât acidul cianhidric.

107. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

b. celulele sale sunt sacarite;

d. în rețea, numărul de coordinare al ionilor de clor este

2. Specia chimică care prezintă în moleculă 6 perechi de electroni neparticipanți la legături chimice, este:

a. (A);

c. (E);

108. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

2. Reacția dintre sodiu și apă are loc cu absorbție de căldură.

3. La cresterea presiunii, solubilitatea dioxidului de carbon în ap

109. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

2. Prezintă 6 electroni neparticipanți la legături chimice, specia chimică:

a. (C):

c. (E):

110. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

2. Atomul de clor are 7 electroni în substratul 3*p*.

3. În hidrura de potasiu, KH, hidrogenul are numă

111. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

2. Substanța care are moleculele formate prin legături covalente nepolare:

a. (B): **c.** (D):

112. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

2. Celula elementară a cristalului de clorură de sodiu este un cub.

3. Reactia dintre sodiu si clor are loc cu transfer de protoni.

113. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

2. Elementele chimice din compoziția substanțelor (A) și (C) ai căror atomi formează ioni prin cedarea electronilor de pe ultimul strat:

a. aparțin aceluiași bloc de elemente; **c.** sunt situate în aceeași grupă a Tabelului Periodic;

114. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

2. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă se formează legături ion-dipol.

3. Reactia dintre sodiu si apă este o reactie lentă.

115. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

b. (B), **d.** (E).

2. Elementele chimice din compoziția substanței (A), care au caracter nemetalic:

a. apartin aceluiasi bloc de elemente; **c.** sunt situate în aceeasi grupă

116. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

2. Aluminiul face parte din blocul *s* de elemente.

3. Entalpia reactiei de ardere a unui combustibil e

117. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

2. Elementele chimice din compoziția substanței (D):

a. aparțin blocului *p* de elemente: **c.** su

118. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

2. Solubilitatea dioxidului de carbon în apă scade cu creșterea temperaturii.

3. Într-un element galvanic, anodul constituie electrodul la nivelul căruia are lo

119. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

2. Specia chimică (E):

a. este baza conjugată

120. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

2. Un ion negativ are în învelișul electronic mai mulți electroni decât numărul protonilor din nucleu.

3. Entalpia molară de formare standard reprezintă variația de entalpie în reacția de sinteză a

121. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

b. (B); **d.** (F).

2. Elementul chimic din compoziția substanței (A) ai cărui atomi formează ioni prin cedare de electroni:

a. apartine blocului *p* de elemente; **c.** are reactivitate redusă si poate fi păstrat în a

122. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

2. Atomul de aluminiu are patru electroni de valență.

3. În reactia sodiului cu oxigenul se formează peroxid

123. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

b. O;

2. Despre elementele chimice (B) și (F) este adevărat că:

a. atomii lor formează anioni:

124. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

2. Electronii din orbitalii substratului *3p* al unui atom au energii diferite.

3. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă, dipolii apei se orientează cu po

125. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

2. Este adevărat că:

a. atomii substantei (F

126. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

2. În procesele de oxidare, valoarea numărului de oxidare scade.

3. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă au loc interacții ion-dipol.

127. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

b. face parte din blocul s de elemente;

2. Sunt substanțe formate din molecule:

a. (A), (B) si (C):

128. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

2. Litiul și clorul fac parte din același bloc de elemente.

3. Sodiul este mai reactiv față de magneziu în reactia cu

129. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

b. 3;

2. Cationul din compoziția substanței (A) este izoelectronic cu:

a. atomul de argon;

130. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

1. Într-un orbital pot exista maximum doi electroni cu spin opus.

2. Într-un cation, numărul electronilor este mai mare decât numărul protonilor din nucleul său.

3. Acidul clorhidric este solubil în apă, deoarece apa este un solvent polar.

131. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

2. Elementul chimic din compoziția uneia dintre speciile chimice menționate, ai cărui atomi au în învelișul electronic patru substraturi ocupate cu electroni, are sarcina nucleară:

a. +6;

c. +8;

132. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

1. Numărul protonilor din nucleul reprezintă numărul de masă al atomului.
2. Legătura covalentă simplă se realizează prin întrepătrunderea a doi orbitali monoelectronici.
3. Sodiul are reactivitate mare, de aceea se păstrează sub petrol.

133. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. (E) și (F); **d.** (E) și (F).

2. Atomii substanței care prezintă în molecule o singură legătură covalentă simplă nepolară:

a. au cinci electroni pe ultimul strat; **c.** au în învelișul electronic cinci orbitali ocup

134. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Într-un anion, numărul electronilor este egal cu numărul protonilor din nucleul său.
3. Dizolvarea dioxidului de carbon în apă este favorizată de scăderea temperaturii.

135. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. (D) și (F), **d.** (D) și (F).

2. Atomii substanței care prezintă în moleculă o singură legătură covalentă simplă nepolară:

a. au în învelisul electronic cinci orbitali ocupați cu electroni; **c.** au cinci electroni de vale

136. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. În anionul clorură, numărul electronilor este egal cu numărul protonilor din nucleul său.

3. Dizolvarea dioxidului de carbon în apă este favorizată de scăderea temperaturii.

137. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. (C);

2. Elementele chimice din compoziția substanței (D):

a. aparțin blocului *p* de elemente:

138. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

2. Clorura de sodiu este solubilă în solvenți polari.

3. În hidrura de sodiu, NaH, hidrogenul are număru

139. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

b. ...

d. ...

2. Atomii elementului chimic din compoziția speciei (E) au sarcina nucleară:

a. +15:

c. +17:

140. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

2. În ionul de sodiu numărul electronilor este mai mic decât numărul protonilor.
3. Anodul unui element galvanic este electrodul pozitiv.

141. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

b. patru orbitali ocupați cu electroni;

2. Un ion din specia chimică (A) este izoelectronic cu:

a. atomul de heliu;

142. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

1. Numărul de masă indică numărul protonilor din nucleul unui atom.

2. Izotopii unui element chimic diferă prin numărul neutronilor din nucleu.

3. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă au loc interactiuni ion-dipol.

143. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Elementul chimic comun din compoziția substanțelor (A), (B) și (D):

a. aparține blocului *s* de elemente; **c.** este mai puțin reac

144. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Ionul de sodiu este izoelectronic cu atomul de neon.

3. La dizolvarea acidului clorhidric în apă au loc interactiu

145. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Substanțele formate din molecule diatomice sunt:

a. (A) si (B);

146. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Reacția dintre sodiu și apă este o reacție rapidă.

147. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

2. Ionul complex din compoziția substanței (B) are numărul de oxidare:

a. -1:

c. +1:

148. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

2. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă, se stabilesc interacții ion-dipol.

3. La electroliză, anodul este electrodul la care au loc procese de oxidare

149. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

b. 2; **d.** 4.

2. Ionul complex din compoziția substanței (C) are numărul de oxidare:

a. -1; **c.** +1;

150. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

2. Sodiul are caracter metalic mai pronunțat decât aluminiul.

3. Numărul de oxidare al clorului în clorura de fier(III) este -3.

151. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

2. Numărul liganzilor din compoziția substanței (B) este egal cu:

a. 1: **c.** 4:

152. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

2. Acidul cianhidric ionizează în două trepte.

3. La electroliza solutiei apoase de clorură de

153. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Specia chimică (F) este izoelectronică cu:

a. atomul de argon;

154. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Izotopii unui element chimic au număr diferit de electroni.

3. Între moleculele de apă, în stare lichidă, se stabilesc legătu

155. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Despre un ion din specia chimică (E), este adevărat că:

a. are configurație stabilă de dublet;

156. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

1. În stratul al doilea al învelișului electronic, subnivelul *p* are energia cea mai mică.
2. Blocul *s* conține elemente chimice ai căror atomi au electronul distinctiv într-un orbital *s*.
3. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă se stabilesc interacții ion-dipol.

157. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. (B) și (F);

d. (B) și (F).

2. Elementul chimic din compoziția substanței (A) ai cărui atomi formează ioni prin acceptare de electroni:

a. aparține blocului *s* de elemente;

c. este mai reactiv decât bromul;

158. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

2. Într-un orbital *p* pot exista maximum șase electroni.

3. Într-o reactie redox, oxidarea este procesul care are

159. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

b. are 6 electroni de valență; **d.** pune în comun câte 2 electroni.

2. Numărul speciilor chimice care conțin în structură legături covalent-coordinative este egal cu:

a. 1; **c.** 3;

160. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

1. În stratul al treilea al învelișului de electroni pot exista maximum 18 electroni.

2. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă se stabilesc interacțiuni electrostatice ion-dipol.

3. Speciile chimice care acceptă electroni si se reduc. au caracter oxidant.

161. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

2. Atomul elementului chimic comun din compoziția substanțelor (E) și (F) are:

a. 4 electroni de valență;

c. 2 orbitali monoelec

162. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

1. Substratul *p* este format dintr-un număr de șase orbitali cu aceeași energie.
2. Reacția dintre acidul cianhidric și hidroxidul de sodiu este o reacție cu transfer de protoni.
3. Blocul de elemente *s* contine elementele chimice cu electronul distinctiv într-un orbital *s*.

163. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Numărul de coordinare în combinația complexă (B) este egal cu:

a. 1;

c. 4;

164. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2025 · Model Oficial

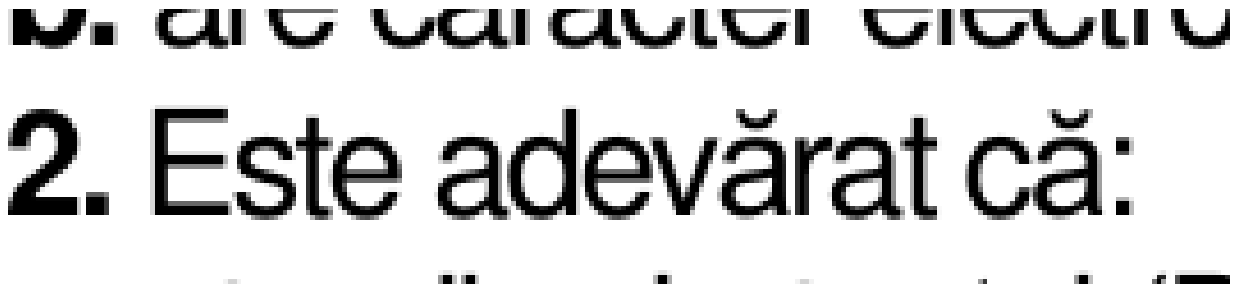
2025_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Stratul al doilea din învelișul de electroni al unui atom este format din două substraturi.
2. Ionul de sodiu are în învelișul electronic mai puțini electroni față de numărul protonilor din nucleu.
3. Clorul substituie iodul din compușii acestuia, deoarece are caracter nemetalic mai pronunțat.

165. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf



166. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

1. Energia substratului Z3 este mai mică decât energia substratului Zp.
2. În molecula de azot atomii pun în comun între ei câte doi electroni.
3. Celula elementară a cristalului de clorură de sodiu este un cub.

167. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf



168. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

1. În nucleul unui atom este concentrată aproape întreaga masă a acestuia.
2. Învelișul electronic se ocupă cu electroni în ordinea crescătoare a energiei orbitalilor.
3. Metalele sunt elemente chimice cu caracter electronegativ.

169. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. 2;

2. Numărul electronilor din învelișul electronic al atomului din care provine specia chimică (F) este:

a. mai mic decât al unui atom de sodiu;

c. mai mare decât al unui ion de oxigen;

170. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Energia electronilor din substratul 2s este mai mare decât energia electronilor din substratul 3s.

2. Bromul substituie iodul din compușii acestuia, deoarece are caracter nemetalic mai pronunțat.

3. O probă de 100 g de saramură, de concentrație procentuală masică 5%, conține 95 g de apă.

171. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

2. Despre substanța (B) este fals că:

a. are numărul de coordinare 2:

172. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

2. Electronul distinctiv al atomului de azot se află în substratul 2*p*.

3. În pila Daniell, puntea de sare asigură neutralitatea soluțiilor.

173. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

2. Despre substanța (F) este fals că:

a. are numărul de coordinare egal cu

174. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

2. Ionizarea acidului cianhidric în soluție apoasă este un proces ireversibil.

3. Într-o reactie redox. reducerea este procesul care are loc cu acceptare de

175. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf



176. Chimie — Subiectul I, exercițiul 2

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

2. Într-o reacţie redox, specia chimică cu caracter oxidant acceptă electroni.

3. Azotul si clorul fac parte din blocuri diferite de elemente chimice.