Subiectul I — Exercițiul 1

Chimie — Anorganica

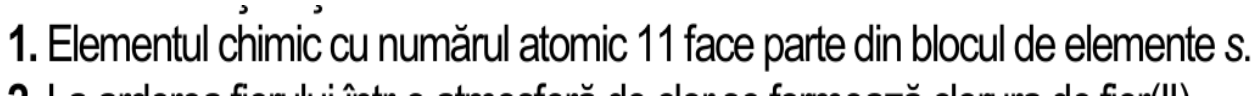
Toate aparițiile acestui exercițiu din toate modelele de examen din categoria de mai sus.

176 exerciții · din 176 sesiuni (2018–2026)

1. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf


1. Elementul chimic cu numărul atomic 11 face parte din blocul de elemente s.

2. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Model Oficial

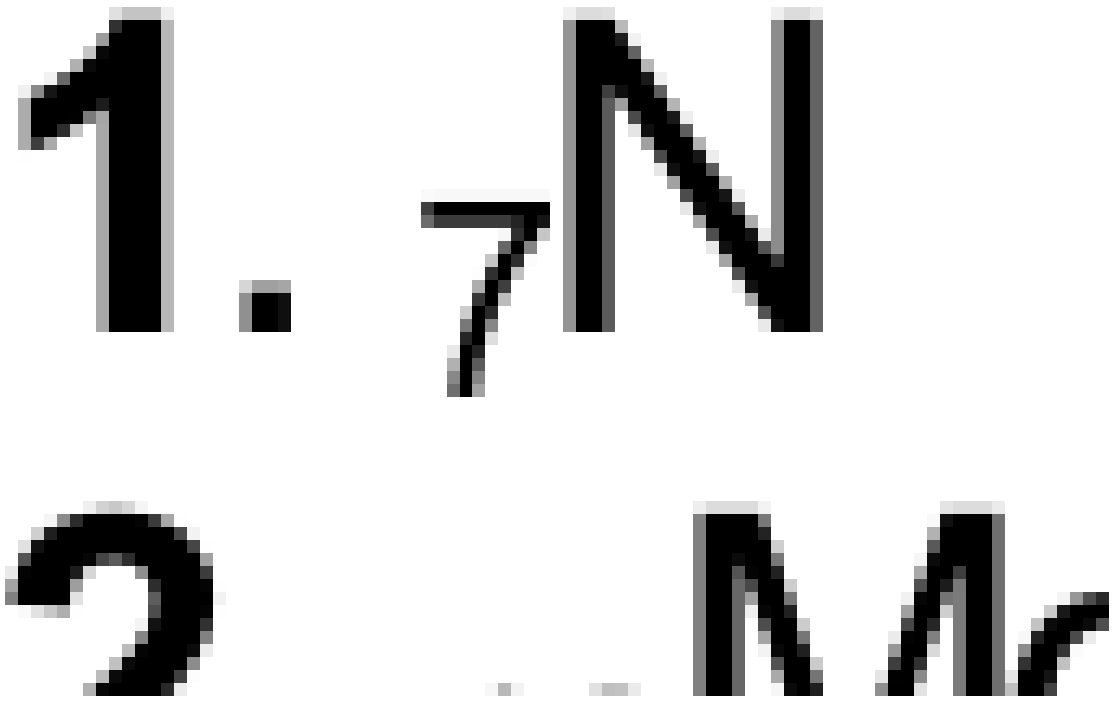
2018_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Elementul chimic ai cărui atomi au configuraţia electronică a ultimului strat $3s^2$:

3. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf



4. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

ordine al elementului şi litera A.

1. Elementele ai căror atomi au electronul distinctiv într-un orbital *s* sunt situate în grupe principale ale tabelului periodic.

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

5. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un

1. Numărul atomic al unui element chimic este egal cu:

a. numărul electronilor de pe ultimul strat;

6. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf



1. NO

2. NO_2

7. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

ordine al elementului şi litera F.

1. Speciile de atomi cu acelaşi număr de protoni, dar cu număr diferit de electroni sunt izotopi ai unui element chimic.

2. Legătura ionică se realizează prin transfer de electroni.

8. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Atomul unui element chimic are electronul distinctiv într-un orbital de tip *p*. Elementul chimic poate fi:

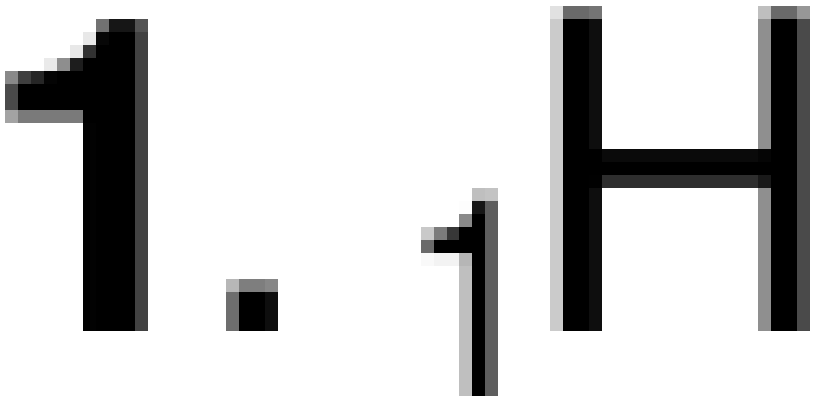
a. Na: **c**. Al:

9. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf



1. 

2. 

10. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

ordine al elementului şi litera A.

1. Nucleul anionului clorură are sarcină electrică negativă.

2. Atomul de oxigen are 4 electroni necuplati în învelisul ele

11. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Elementul chimic (E) al cărui ion pozitiv monovalent are configurația electronică $1s^2 2s^2 2p^6$:

a. are doi orbitali monoelectronici; **c.** face parte din blocul s d

12. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

ordine al elementului şi litera F.

1. Elementele chimice cu numerele atomice 11 și 12 sunt situate în aceeași grupă a tabelului periodic.

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

13. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

corespunzător răspunsului corect

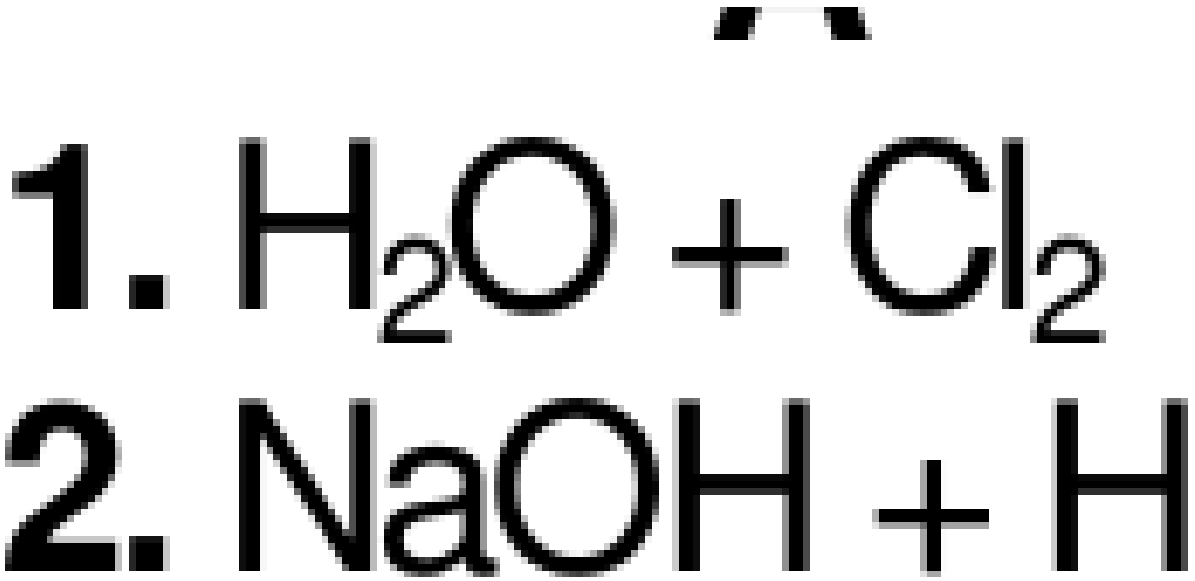
1. Atomul cu sarcina nucleară +8:

a. are configuratie stabilă de dublet:

14. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf



15. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

ordine ai elementului și litera F.

1. Atomul este neutru din punct de vedere electric.

2. Miscarea de spin este miscarea unui electron în ju

16. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Atomul elementului (A) are în învelişul electronic cu 2 electroni mai mult decât atomul elementului (B) şi cu 2 electroni mai puţin decât atomul elementului argon. Elementele (A) şi (B) sunt:

a. (A) sulful si (B) siliciul;

c. (A) carbonul si (B) oxigenul;

17. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

ordine al elementului şi litera A.

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

18. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Atomii unui element chimic au 12 protoni în nucleu. Electronul distinctiv al acestor atomi se află:

a. în stratul 2 (L);

c. într-un orbital *p*;

19. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

A

1. se obține în timpul funcționării pilei Daniell

2. se obține la catod, în timpul electrolizei solu

20. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

ordine al elementului şi litera F.

1. Nucleul anionului fluorură are sarcină electrică negativă.

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

21. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Elementul chimic (E) al cărui ion pozitiv monovalent are configurația electronică $1s^2 2s^2 2p^6$:

a. are doi orbitali monoelectronici; **c.** face parte din blocul s d

22. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

ordine al elementului şi litera A.

1. Neutronii și protonii sunt particule încărcate cu sarcini electrice de semn contrar.

2. În cristalul de clorură de sodiu, numărul de coordinație al sodiului este 6.

23. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Elementul chimic ai cărui ioni pozitivi divalenţi au configuraţia gazului rar neon este situat în tabelul periodic în:

a. grupa 2 (IIA);

c. perioada 2;

24. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

1. $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2\uparrow$
2. $Fe_2O_3 + 2Al \rightarrow Al_2O_3 + 2Fe$
3. $MgO + H_2O \rightarrow Mg(OH)_2$
4. $BaCl_2 + Na_2SO_4 \rightarrow 2NaCl$

25. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf



26. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

ordine al elementului şi litera F.

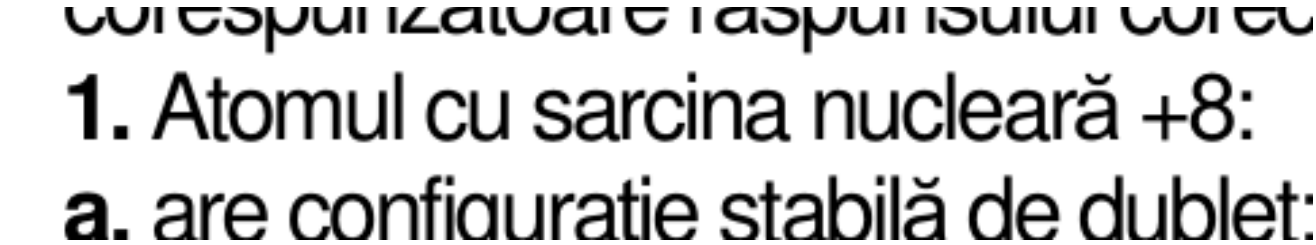
1. Elementele chimice cu numerele atomice 12 și 13 sunt situate în aceeași grupă a tabelului periodic.

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

27. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf



28. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

1. hidroxid de diaminoargint(I)

2. hidroxid de tetraaminocupru(

29. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

ordine al enunțului și litera F.

1. Speciile chimice ^{12}C și ^{14}C au același număr de neutroni în nuclee.

2. Legătura covalentă nepolară se stabilește între atomi ai elementelor cu ca

30. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Atomii elementului chimic situat în tabelul periodic în grupa 16 (VI A), perioada 3, formează ioni care au configurația electronică:

a. $1s^2 2s^2$;

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

31. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. $FeCl_3$

2. $PbSO_4$

32. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

1. Atomul $^{40}_{20}Ca$ are în nucleu un număr dublu de neutroni față de numărul protonilor.

2. Clorul are caracter nemetalic mai pronunțat decât bromul.

33. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Despre elementul chimic ai cărui atomi au 11 protoni în nucleu este adevărat că:

a. atomii săi formează ioni negativi; **c.** ionii săi au configuratia e

34. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf



1. bază tare

2. oxid acid

35. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

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 c

36. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

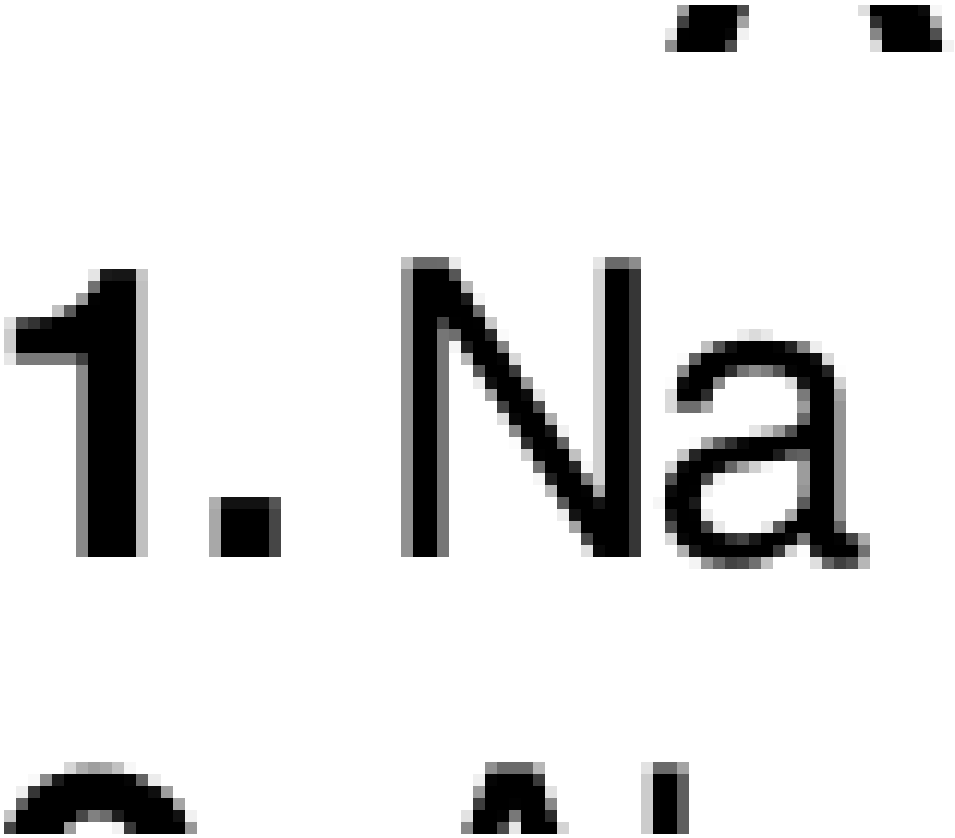
1. Referitor la atomii $^{14}_{7}N$ și $^{19}_{9}F$ este adevărată afirmația:

a. au acelasi număr de nucleoni: **c.** au un r

37. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf



38. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

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 aflati în stratul K al învelisului electronic al unu

39. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

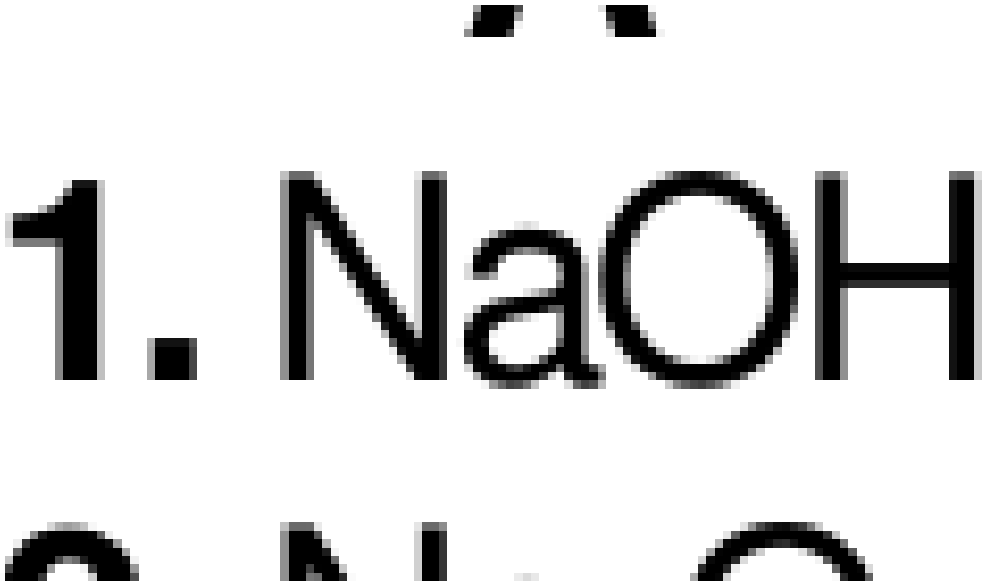
1. Clorura de sodiu:

a. conduce curentul e

40. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf



41. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

1. La dizolvarea compuşilor ionici în apă se stabilesc interacţiuni dipol-dipol.

42. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

1. Clorura de sodiu:

a. este insolubilă în a

43. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

ordine ai cifrelor şi litera A.

1. La electroliza soluţiei apoase de clorură de sodiu se formează sodiu.

2. Viteza unei reactii creste cu cresterea concentratiei reactantilor.

44. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

1. Elementele chimice sodiu şi magneziu:

a. se află în aceeași grupă a Tabelului perio

45. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

1. HNO_3

2. NO

46. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

1. Numărul atomic reprezintă numărul de nucleoni din atomul unui element chimic.

2. Solubilitatea substantelor gazoase în apă, creste cu cresterea presiunii.

47. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

1. Are în învelișul electronic un număr mai mic de electroni decât numărul protonilor din nucleu:

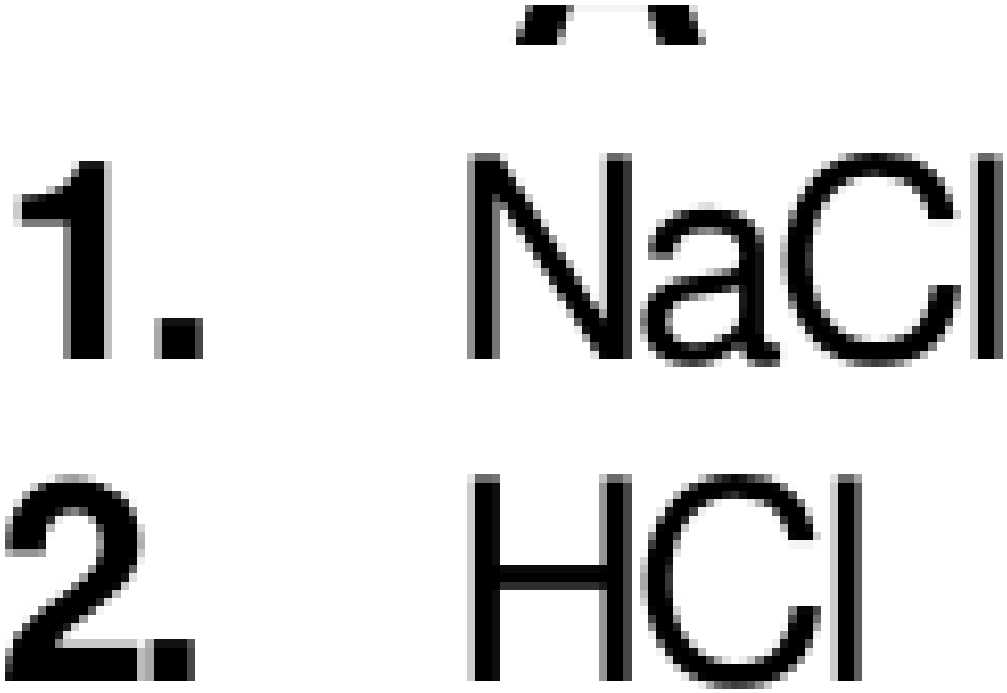
a. Cu:

c. Cl^-:

48. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf



49. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

1. Numărul protonilor din nucleul unui atom este egal cu numărul electronilor din învelișul electronic al acestuia.

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

50. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

1. Specia chimică cu configurație stabilă de octet este:

a. Li^+:

51. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

1. particulă fundamentală cu sarcină electrică negativă

52. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

ordine ai cifrelor şi literei Y.

1. Într-un strat electronic, energia orbitalilor *s* este mai mare decât energia orbitalilor *p*.

2. Atomii elementelor din aceeași grupă principală au un număr egal de straturi ocupate

53. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

1. Se formează un compus greu solubil în apă, în reacția:

54. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf



55. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

1. Atomii elementelor dintr-o perioadă a Tabelului periodic au același număr de electroni de valență.

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

56. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

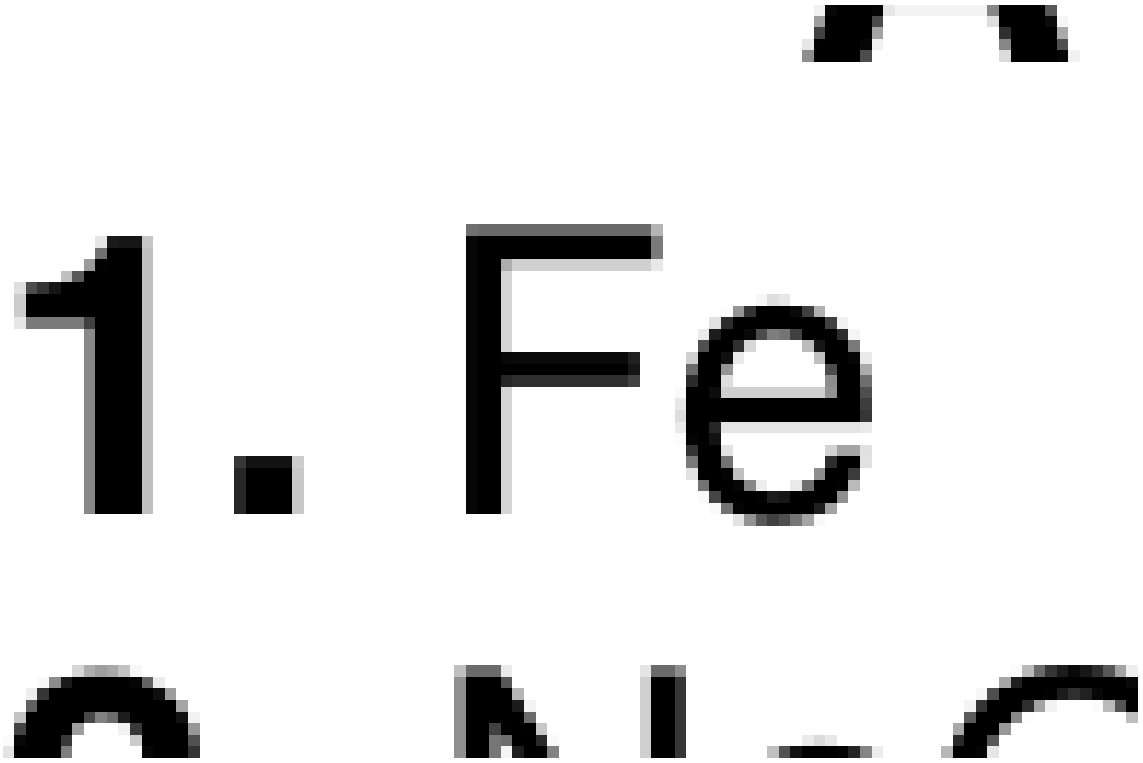
1. În învelișul electronic al atomului elementului $_{16}S$, sunt:

a. 11 electroni în orbitali *p*; **c.** 5 subs

57. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf



58. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

ordine ai cifrei şi litera P.

1. Orbitalii care au aceeaşi energie formează un substrat.

2. Sodiul are caracter metalic mai pronuntat decât aluminiu

59. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

1. Un element chimic este format din totalitatea atomilor care au același număr:

a. de neutroni: **c.** de masă:

60. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

1. acid monoprotic tare

2. bază tare

61. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

1. Atomul $^{3}_{1}H$ are sarcina nucleară +1.

2. Între moleculele de apă se stabilesc le

62. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

1. Elementul chimic al cărui atomi formează ioni pozitivi trivalenți, cu configurația electronică $1s^2 2s^2 2p^6$ este situat în Tabelul periodic în:

a. grupa 16 (VI A);

c. perioada a 3-a;

63. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

1. $Na + Cl_2$

2. $Fe + Cl_2$

64. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

1. Pentru atomul unui element chimic, numărul de masă reprezintă suma dintre numărul de protoni şi numărul de neutroni din nucleu.

2. Elementele chimice din grupele principale, ai căror atomi cedează electroni pentru formarea configuratiei de

65. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

1. Atomul de sulf are în orbitalii *p* un număr de:

a. 4 electroni;

66. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

1. electrod de cupru

2. puntea de sare

67. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

1. Speciile de atomi cu acelaşi număr de protoni în nuclee formează un element chimic.
2. Protonul este particula fundamentală cu sarcina electrică pozitivă din nucleul unui atom.

68. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

1. Electronii dintr-un orbital complet ocupat se caracterizează prin:

a. aceeasi energie si spin opus; **c.** energie

69. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

1. atomul de hidrogen

70. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

1. Specia de atomi $^{24}_{12}Mg$ are sarcina nucleară +12.

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

71. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

1. Ordinea crescătoare a energiei orbitalilor unui strat este:

a. *d. f. s. p*:

72. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

1. $H_2O(l) \rightarrow H_2O(s) + Q$

2. $CaCO_3(s) + Q \rightarrow CO_2($

73. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

1. Energia electronilor este cu atât mai mică cu cât aceştia sunt mai îndepărtaţi de nucleul atomului.
2. Molecula de clor se formează din doi atomi de clor prin legătură covalentă nepolară.

74. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Elementele sodiu și clor sunt situate în aceeași perioadă a Tabelului periodic. Atomii celor două elemente au același număr:

a. de straturi ocupate cu electroni; **c.** de electroni de valență;

75. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

1. căldura molară de dizolvare

76. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

1. Un orbital poate fi ocupat de maximum doi electroni cu spin opus.

2. Un ion pozitiv are în învelisul electronic mai multi electroni decât nur

77. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

1. Electronul distinctiv al atomului care are în nucleu 13 protoni se află în substratul:

a. 2*p*: **c.** 3*s*:

78. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf



79. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

1. Orbitalii se ocupă cu electroni în ordinea descrescătoare a energiei lor.

2. Desprinderea ionilor din cristalul de clorură de sodiu sub influenta molec

80. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

1. Sunt specii chimice izoelectronice:

a. Li^+ si Na^+;

81. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

1. acid clorhidric
2. hidroxid de sod

82. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

1. Sodiul şi aluminiul aparţin blocului de elemente *s*.

2. La formarea legăturii covalente simple fiecare atom

83. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

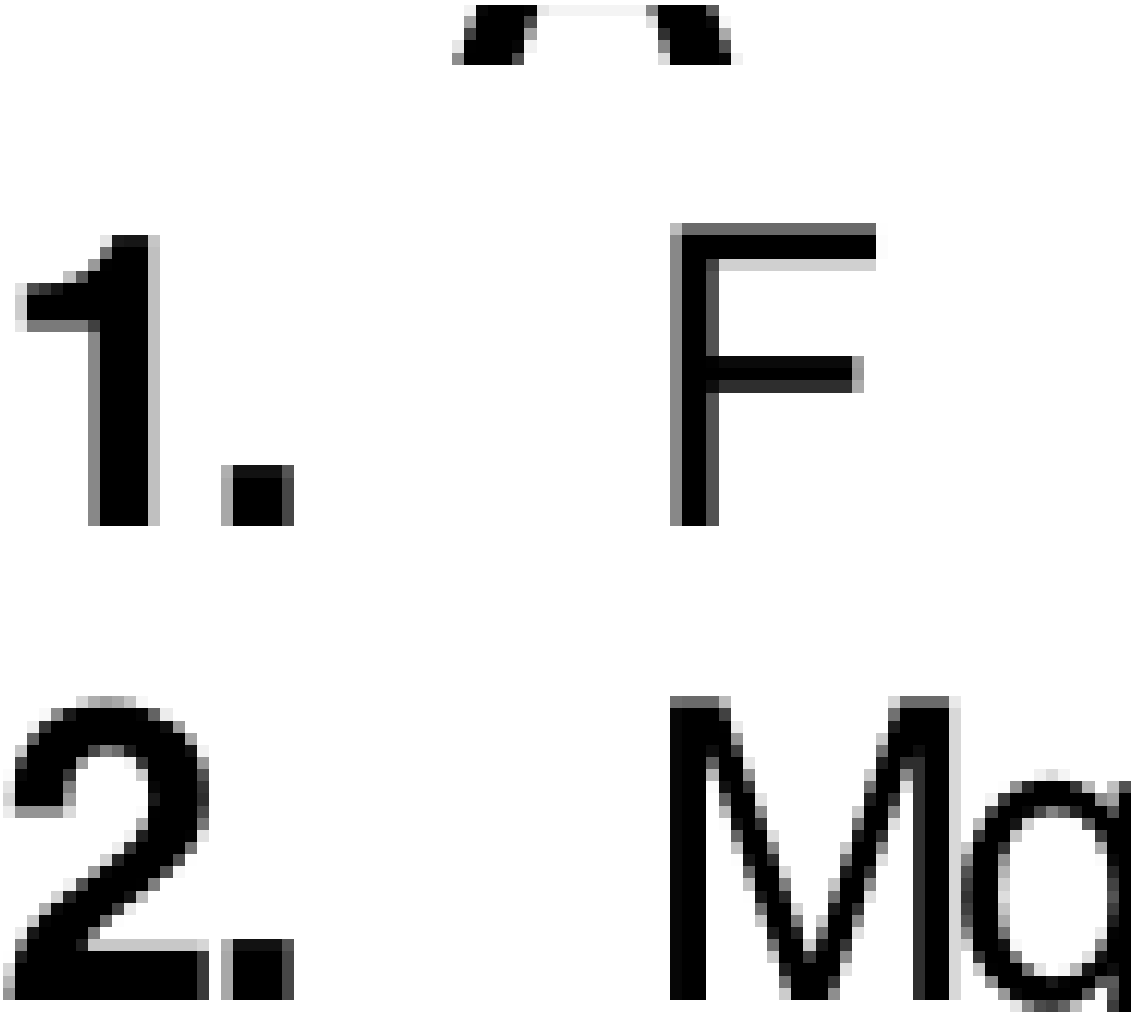
2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

1. Seria care conţine substanţe formate numai prin legături covalente este:

84. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf



85. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

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 2 (L).

2. Numărul maxim de electroni necuplați care pot exista în învelișul electronic al unui eleme

86. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

1. Numărul atomic Z al elementului (E), care formează ioni E^{2-} cu configurația electronică a ultimului strat $3s^x3p^y$, este egal cu:

a. 18:

c. 12:

87. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

1. cupru
2. brom

88. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

1. În învelișul electronic al unui atom pot exista cel puțin șapte straturi electronice.
2. Raza ionului de sodiu este mai mică decât raza atomului de sodiu.

89. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

1. Nucleul, partea centrală a atomului:

a. are sarcină electrică negativă;

90. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

1. În stratul de valență al atomului de fosfor, orbitalul cu energia cea mai joasă este 3*s*.

2. Oxidul de magneziu este un compus ionic.

91. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

1. Referitor la ionul clorură, este adevărat că:

a. este izoelectronic cu ionul Na^+;

92. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

1. reacții acido-bazice
2. solvent

93. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

enunțului și litera A. Dacă apreciați că enunțul este fals, scrieți numărul de ordine al enunțului și litera

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*.

94. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Are în învelișul electronic un număr mai mare de electroni decât numărul protonilor din nucleu:

a. O:

c. O^{2-}:

95. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf



1. Fe

2. NaB

96. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

enunțului și litera A. Dacă apreciați că enunțul este fals, scrieți numărul c

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 ener

97. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

corespunzătoare răspunsului corect. Fiecare item are un singur răsp

1. Electronii dintr-un orbital complet ocupat se caracterizează prin:

a. energie diferită și spin opus; **c.** aceeași energie și spin

98. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf



1. Mg

2. Li

99. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Elementul chimic ai cărui atomi formează specia chimică (D):

100. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Izotopii sunt specii de atomi care se deosebesc prin numărul de nucleoni.

101. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Atomul elementului chimic, cu caracter electronegativ, din compoziția substanței (D), are:

a. 3 electroni în stratul de valență;

c. 3 orbitali complet ocupați;

102. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

1. La formarea legăturilor chimice atomii participă cu electronii de pe ultimul strat.
2. Miscarea de spin este miscarea electronilor în jurul nucleului.

103. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Numărul orbitalilor complet ocupați din învelişul electronic al atomului cu sarcina nucleară mai mare, din molecula substanței (E), este egal cu:

a. 2;

c. 4;

104. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

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 număr

105. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

1. Elementul chimic ai cărui atomi formează specia chimică (F):

a. are caracter electronegativ; **c.** este

106. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

1. Azotul și oxigenul fac parte din blocul *p* de elemente.

2. Legătura ionică se realizează prin punere în comun de

107. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

1. Despre compusul (D) este adevărat că:

a. celula sa elementară are forma unui hexa

108. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

1. Elementul chimic conține specii de atomi care se deosebesc prin numărul de electroni.
2. Reactia dintre sodiu si apă are loc cu absorbtie de căldură.

109. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

1. Despre substanța (B) este adevărat că:

a. are caracter metalic mai putin pronuntat c

110. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

1. Un substrat *p* este format din trei orbitali de energii diferite.
2. Atomul de clor are 7 electroni în substratul 3*p*.

111. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

1. Despre compusul (A) este adevărat că:

a. se consumă în timpul funcționării acumul

112. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

1. Atomii elementelor dintr-o grupă principală a Tabelului periodic au același număr de electroni de valență.

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

113. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

1. Au moleculele formate prin legături covalente nepolare, substanțele:

a. (B) si (D):

c. (D) si (E):

114. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

1. Într-un atom, electronii din substratul *s* al celui de-al doilea strat, au cea mai mică energie.

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

115. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

1. Substanța formată din molecule în care atomii sunt legați printr-o legătură covalentă triplă, este:

a. (A):

c. (D):

116. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

1. Masa unui atom este concentrată în nucleul acestuia.

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

117. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

1. Una dintre substanțe are în moleculă șase electroni neparticipanți. Aceasta este:

a. (A):

c. (C):

118. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

ordine a enunțului și litera F.

1. Numărul atomic reprezintă numărul de neutroni din nucleul unui element chimic.

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

119. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

1. Despre elementul chimic comun din compoziția substanțelor (B) și (C), este adevărat că:

a. are caracter electropozitiv; **c.** atomul său are sarcina nucleară

120. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

1. Energia electronilor este cu atât mai mare cu cât aceştia sunt mai îndepărtaţi de nucleul atomului.
2. Un ion negativ are în învelisul electronic mai multi electroni decât numărul protonilor din nucleu.

121. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

1. Are moleculele formate printr-o legătură covalentă simplă nepolară:

a. (B);

c. (E);

122. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

1. Izotopii unui element au același număr de neutroni în nucleu.

2. Atomul de aluminiu are patru electroni de valență.

123. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

1. Numărul orbitalilor complet ocupați din învelişul electronic al atomilor substanței (B) este egal cu:

a. 5;

c. 7;

124. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

1. Atomii elementelor chimice din perioada a 5-a au cinci electroni pe ultimul strat.
2. Electronii din orbitalii substratului *3p* al unui atom au energii diferite.

125. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

1. Elementul chimic din compoziția substanțelor (B) și (E), care are caracter electropozitiv:

a. este divalent; **c.** face parte din grupa III A a Tab

126. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

1. Într-un strat electronic, energia orbitalilor *p* este mai mare decât energia orbitalilor *s*.

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

127. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

1. Atomii unuia dintre metale au 7 orbitali ocupați cu electroni. Despre metal este adevărat că:
a. atomii săi au un electron de valență; **c.** este (D);

128. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

1. Într-un orbital electronic pot exista maxim doi electroni de spin opus.
2. Litiul si clorul fac parte din acelasi bloc de elemente.

129. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Numărul orbitalilor complet ocupați din învelişul electronic al atomului cu sarcina nucleară mai mare, din molecula substanței (E), este egal cu:

a. 2;

c. 4;

130. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

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 număr

131. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Despre elementul chimic ai cărui atomi formează specia chimică (A), este adevărat că:

a. atomii săi au zece electroni în învelisul electronic; **c.** are caracter electropozitiv;

132. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

1. Numărul protonilor din nucleu reprezintă numărul de masă al atomului.
2. Legătura covalentă simplă se realizează prin întrepătrunderea a doi orbit

133. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Substanțele care au în molecule numai atomi între care se stabilesc legături covalente nepolare, sunt:

a. (B) si (D);

c. (D) si (E);

134. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. În stratul al treilea al unui atom pot exista maximum opt electroni.

2. Într-un anion, numărul electronilor este egal cu numărul protonilor

135. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Substanțele care au în molecule numai atomi între care se stabilesc legături covalente nepolare, sunt:

a. (B) si (D);

c. (D) si (E);

136. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

1. Electronii din primul strat electronic ai unui atom au energie minimă.

2. În anionul clorură, numărul electronilor este egal cu numărul protonilo

137. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. În molecula uneia dintre substanțe sunt șase perechi de electroni neparticipanți. Substanța este:

a. (A);

c. (D);

138. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

1. Primul strat electronic al unui atom are două substraturi.

2. Clorura de sodiu este solubilă în solvenți polari.

139. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

1. Atomii elementului chimic care formează specia (F):

a. au patru electroni de valență;

140. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

1. Speciile de atomi $^{12}_{6}C$ și $^{14}_{6}C$ au același număr de neutroni.

2. În ionul de sodiu numărul electronilor este mai mic decât num

141. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răsp

1. Atomii substanței (B) au în învelișul electronic:

a. doi electroni de valență;

142. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

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

143. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Substanțele formate din molecule sunt în număr de:

a. 4; **c.** 2;

144. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Într-un orbital pot exista simultan maxim doi electroni cu spinul opus.
2. Ionul de sodiu este izoelectronic cu atomul de neon.

145. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Atomul elementului chimic comun din compoziția substanțelor (B) și (D), are în învelișul electronic:

a. trei electroni de valență;

c. trei substraturi ocupate cu electroni;

146. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

1. Magneziul face parte din blocul de elemente *p*.
2. Reacția dintre sodiu și apă este o reacție rapidă.

147. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

1. Anionul din compoziția substanței (C) are în nucleu:

a. 11 nucleoni;

148. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

1. Nucleul unui atom este pozitiv din punct de vedere electric.

2. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă, se stabilesc interactii ioi

149. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Numărul substanțelor formate din molecule diatomice este egal cu:

a. 1;

c. 3;

150. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

1. Într-un substrat *p* sunt maxim 3 electroni.

2. Sodiul are caracter metalic mai pronunțat d

151. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

1. Cationul din compoziția substanței (C) are sarcina nucleară:

a. +19;

c. +5

152. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

1. Ionii Na^+ și O^{2-} sunt izoelectronici cu atomul de argon.
2. Acidul cianhidric ionizează în două trepte.

153. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. În rețeaua cristalină a compusului (D) raportul dintre ionii de sodiu și ionii clorură este:

a. 1 : 1;

c. 1 : 3.

154. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Elementul chimic reprezintă specia de atomi cu aceeași sarcină nucleară.
2. Izotopii unui element chimic au număr diferit de electroni.

155. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

1. Elementul chimic ai cărui atomi formează specia chimică (A):

a. are caracter electronegativ; **c.** se a

156. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

1. În stratul al doilea al învelișului electronic, substratul *p* are energia cea mai mică.

2. Blocul *s* contine elemente chimice ai căror atomi au electronul distinctiv într-un orb

157. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

1. Legătura covalentă dintre atomi este nepolară în moleculele substanțelor:

a. (B) si (D);

c. (D) si (E);

158. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

1. Mișcarea de spin a electronului este mișcarea acestuia în jurul axei proprii.
2. Într-un orbital *p* pot exista maximum sase electroni.

159. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Despre fiecare atom din molecula substanței (F) este adevărat că:

a. are 3 electroni neparticipanți; **c.** își stabiles

160. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

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 interactiuni electrostatice ion-

161. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

1. Numărul electronilor neparticipați la legătura chimică din molecula compusului (D) este:

a. 2; **c.** 4;

162. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

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 aceeaşi energie.

2. Reactia dintre acidul cianhidric si hidroxidul de sodiu este o reactie cu transfe

163. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Substanța (A) este componentă a atmosferei terestre. Despre atomii de azot este adevărat că:

a. au câte trei electroni de valență; **c.** stabilesc între ei o legătură covalentă dublă;

164. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

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

165. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

1. Elementul chimic din compoziția substanțelor (A) și (E), ai cărui ioni se formează prin cedare de electroni:

a. are caracter electronegativ; **c.** este un element chimic monovalent;

166. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

1. Energia substratului 2*s* este mai mică decât energia substratului 2*p*.
2. În molecula de azot atomii pun în comun între ei câte doi electroni.

167. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Elementul chimic ai cărui atomi formează substanța (E) este poziționat în Tabelul periodic în:

a. grupa 5, perioada 2;

c. grupa 2, perioada 5;

168. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

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 o

169. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

1. Numărul de substanțe formate din molecule diatomice este egal cu:

a. 1:

c. 3:

170. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

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 compusii acestuia, deoarece are caracter nemetalic mai pronuntat.

171. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

1. Despre atomii din molecula substanței (A), este fals că:

a. au în nucleu câte un proton;

172. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

1. Atomii $^{31}_{15}P$ și $^{32}_{16}S$ au în nuclee același număr de neutroni.

173. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

răspunsului corect. Fiecare item are un singur răspuns corect.

1. Substanța care are moleculele formate prin legături covalente nepolare, este:

a. (A):

c. (D):

174. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

1. Energia electronilor din substratul *3p* este mai mare decât energia electronilor din substratul *3s*.
2. Ionizarea acidului cianhidric în soluție apoasă este un proces ireversibil.

175. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

1. Despre atomii substanței (C), este fals că:

a. au în nucleu 11 protoni;

176. Chimie — Subiectul I, exercițiul 1

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

1. Într-un atom numărul electronilor din învelișul electronic este egal cu numărul protonilor.
2. Într-o reacție redox, specia chimică cu caracter oxidant acceptă electroni.