Subiectul I — Exercițiul 3

Chimie — Anorganica

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

175 exerciții · din 175 sesiuni (2018–2026)

1. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. O soluție apoasă de acid clorhidric are valoarea concentrației molare a ionilor hidroniu mai mare decât 10^{-7} mol·L^{-1}.

4. Soluția obținută prin barbotarea clorului în apă se înroșește la adăugarea a 2-3 picături de turnesol

2. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Clorura de sodiu:

3. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf



4. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Tetraclorura de carbon poate fi utilizată ca solvent pentru substan

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

4. Solutia obtinută în urma reactiei dintre sodiu si apă se înroseste la

5. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. numărului atomic; **d.** numărului de masă.

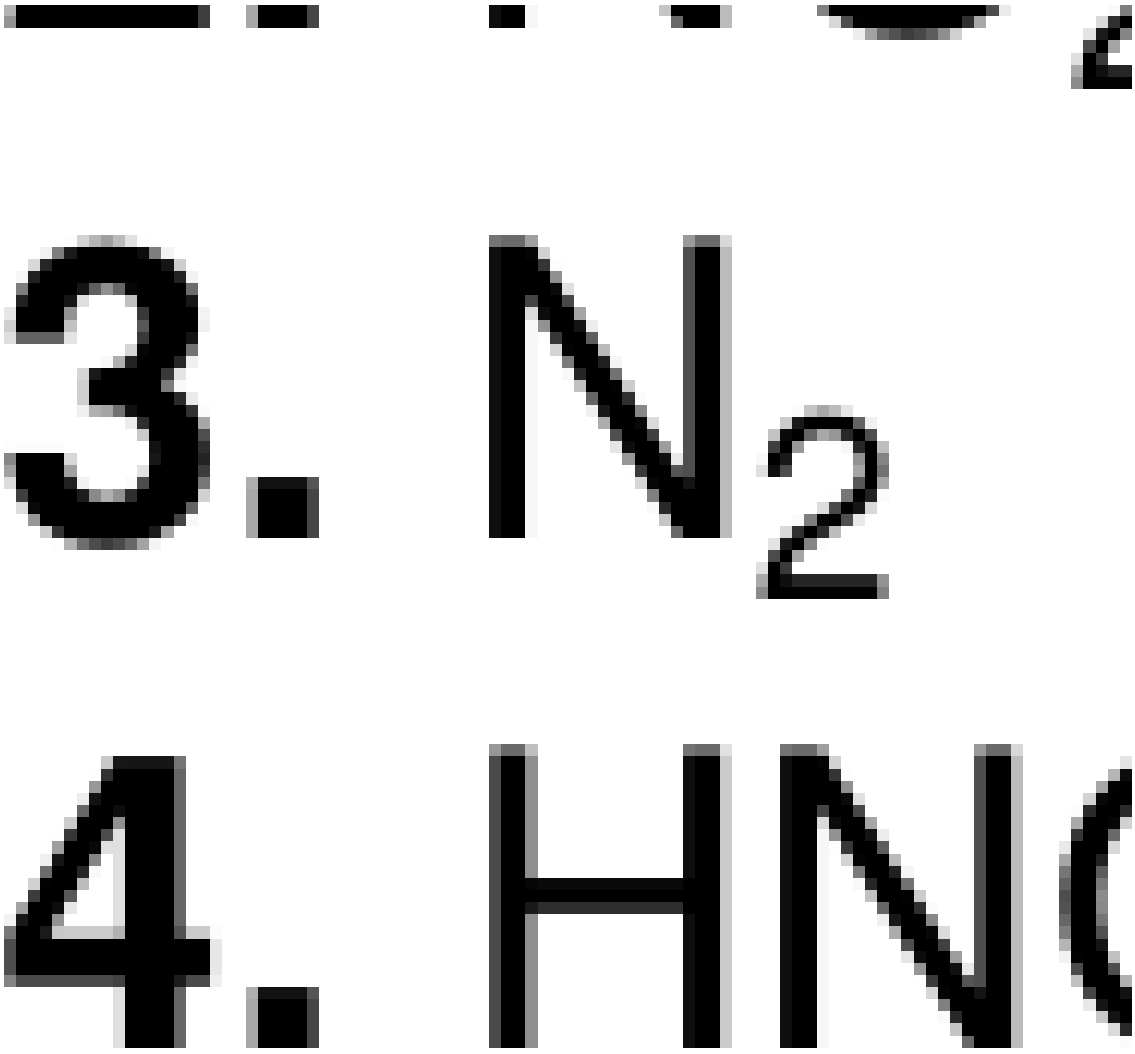
3. Volume egale de hidrogen şi de azot, măsurate în aceleaşi condiţii de temperatură şi de presiune:

a. au aceeasi densitate; **c.** contin număr diferit de atomi;

6. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf



7. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

2. Legătura ionică se realizează prin transfer de electroni.

3. În condiţii standard de temperatură şi de presiune apa este lichidă.

4. Funcționarea acumulatorului cu plumb se bazează pe procese cu s

8. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

b. V_1 și V_2 și V_1

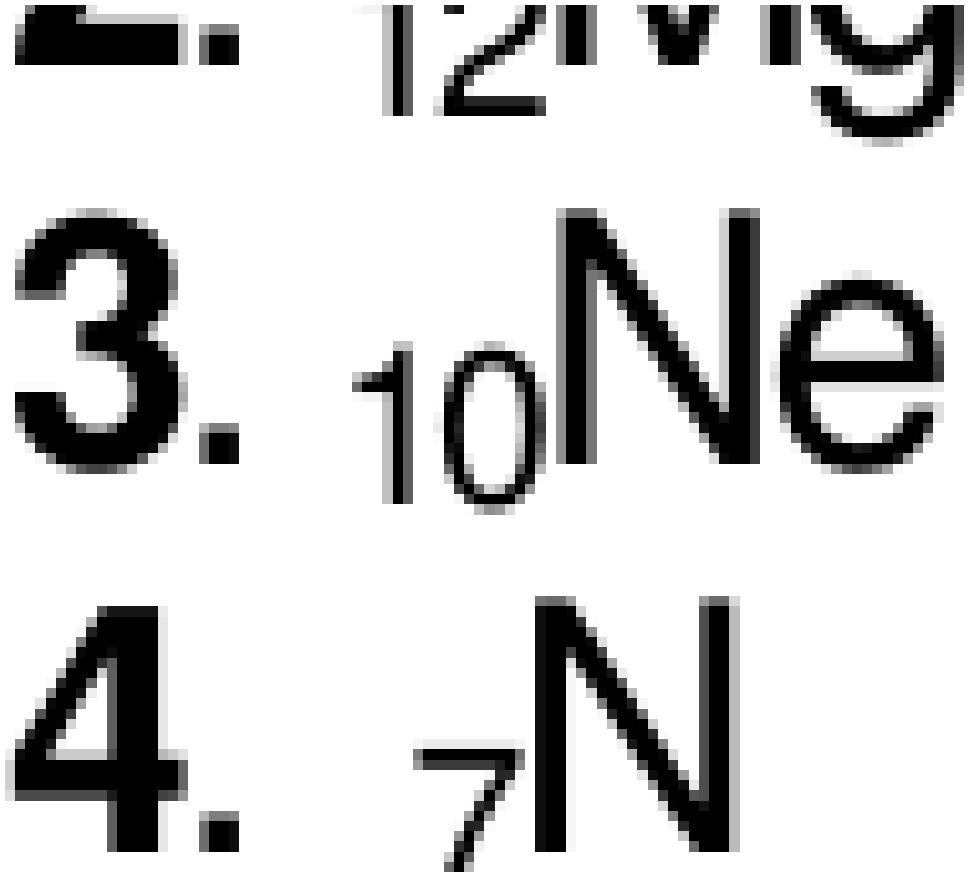
3. În stare lichidă:

a. moleculele de ar

9. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf



10. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

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

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

4. O soluție în care concentrația ionilor hidroxid este 10^{-11} mol·L^{-1} are pH = 11

11. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

b. I_2, Cl_2,

3. În pila galvanică Daniell:

a. electrolitul este o solutie d

12. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

2. Legătura ionică se stabilește între atomii ai elementelor cu caracter ne

3. Reacția dintre acidul clorhidric și hidroxidul de sodiu este exotermă.

4. O soluție de acid clorhidric cu *p*H = 1 are concentrația ionilor hidroniu

13. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

D. FNI_3,

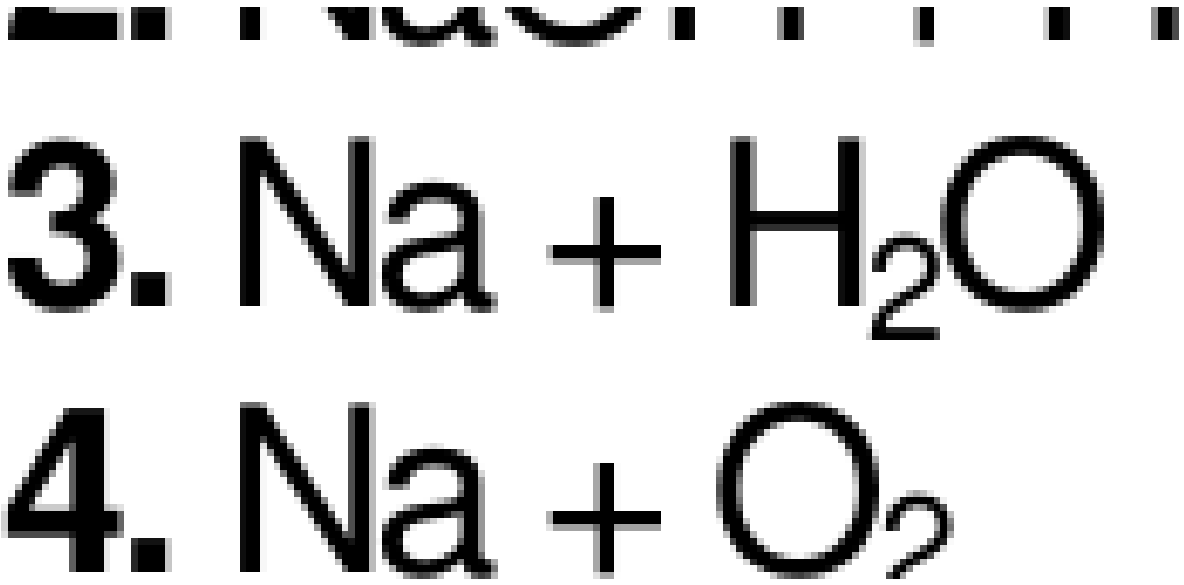
3. În timpul electrolizei soluției apoase de sulfat de cupru:

a. se degajă hidrogen:

14. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf



15. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Mișcarea de spin este mișcarea unui electron în jurul axei sa

3. Clorul are în moleculă 3 perechi de electroni neparticipanți.

4. În procesele de reducere, valoarea numărului de oxidare cre

16. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. p; **d.** r.

3. Substanţa care conţine şi legături covalent-coordinative are formula chimică:

a. NH_3; **c.** NH_4Cl;

17. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

2. Într-un ion divalent pozitiv, numărul electronilor este cu două unități mai mai

3. Solubilitatea dioxidului de carbon în apă, crește cu creșterea temperaturii.

4. Un element al acumulatorului cu plumb are electrodul negativ format d

18. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. Referitor la speciile chimice care participă la o reacție redox, este corect enunțul:

a. agentul oxidant este specia care acceptă electroni; **c.** agentul oxidant este s

19. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

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

4. se obține în timpul funcționării acumulatorului cu plumb

20. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

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

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

4. O soluție în care concentrația ionilor hidroxid este 10^{-11} mol·L^{-1} are pH = 11

21. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

b. I_2, Cl_2,

3. În pila Daniell:

a. electrolitul este

22. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

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

3. În reacția dintre fier și clor, numărul de oxidare al fierului scade.

4. În combinatia complexă $Fe_4[Fe(CN)_6]_3$ numărul de coordinare al

23. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

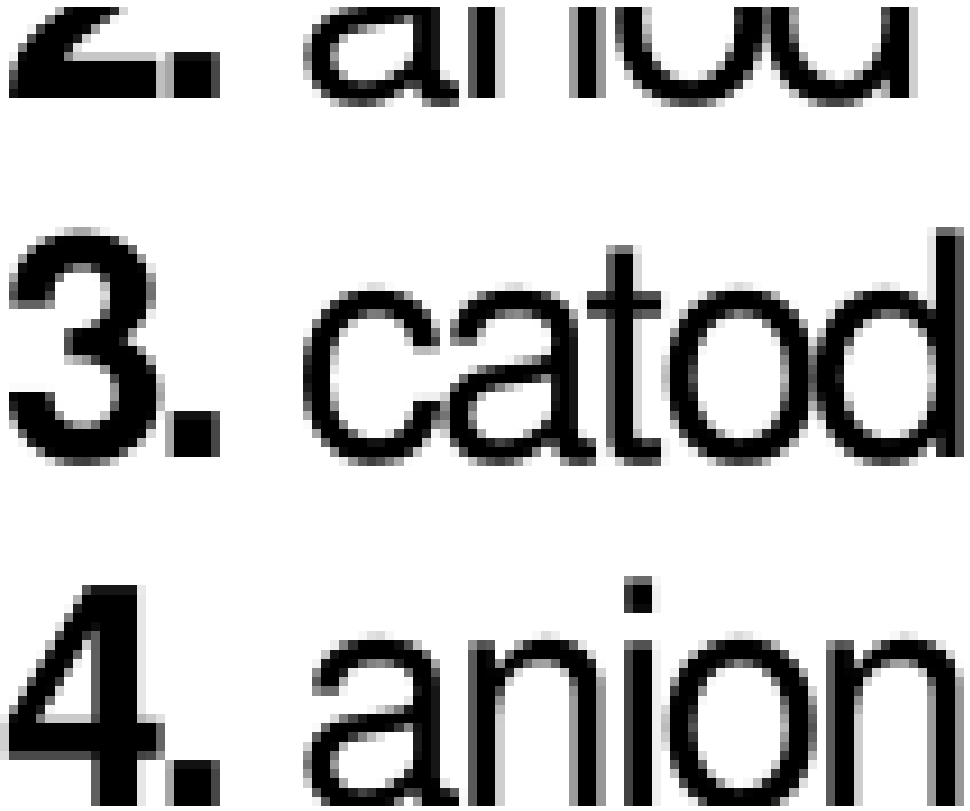
3. Dintre următoarele ecuații:

1. $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3($

24. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf



25. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

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

3. Reacția dintre acidul clorhidric și hidroxidul de sodiu este o reacție de neutralizare.

4. O soluție de acid clorhidric cu $pH = 1$ are concentrația ionilor hidroniu 10^{-13} $mol \cdot L^{-1}$.

26. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

b. N_2,

d. HCl.

3. Se consideră ecuațiile reacţiilor:

$$2NaCl_{(topitură)} \xrightarrow{electroliză} 2\mathbf{A} + Cl_2$$

$$2\mathbf{A} + 2H_2O \rightarrow 2\mathbf{B} + H_2.$$

Literele **A** şi **B** corespund substanţelor:

a. A - sodiu, **B** - oxid de sodiu;

c. A - sodiu, **B** - hidrură de sodiu;

27. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

2. hidroxid de tetraaminocupru(

3. hexacianoferat(II) de fier(III)

4. tetrahidroxozincat(II) de sodiu

28. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

2. Legătura covalentă nepolară se stabileşte între atomii ai elementului

3. Din cauza reactivității sale mari, sodiul se păstrează sub petrol.

4. Funcționarea acumulatorului cu plumb se bazează pe procese c

29. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. clorură de argint;
d. hidroxidul de sodiu.

3. În procesul de electroliză a soluţiei apoase de clorură de sodiu se obţine hidroxid de sodiu, hidrogen şi:

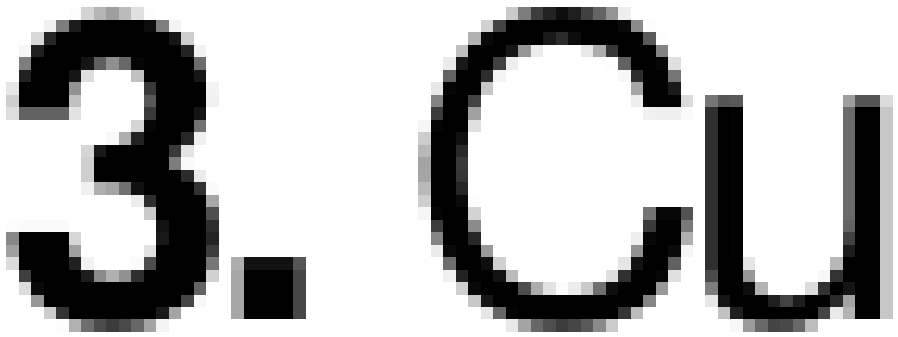
a. oxigen;
c. clor;

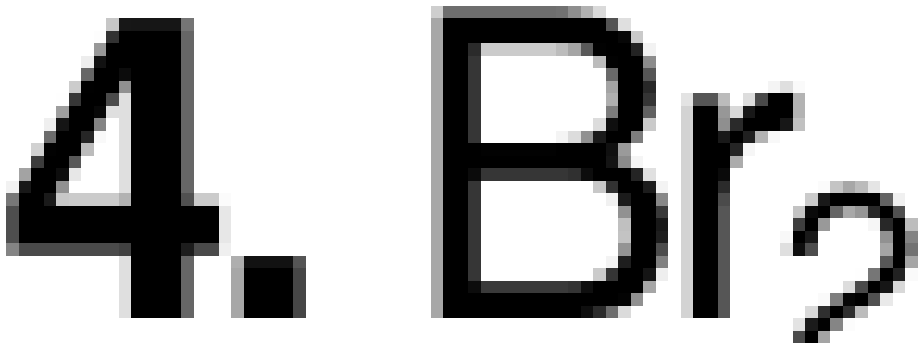
30. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf







31. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

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 soluţie în care concentraţia ionilor hidroniu este mai mare decât concentraţia ionilor hidroxid are caracter acid.

4. Într-o reacție endotermă entalpia reactanților este mai mică decât entalpia produșilor de reacție.

32. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

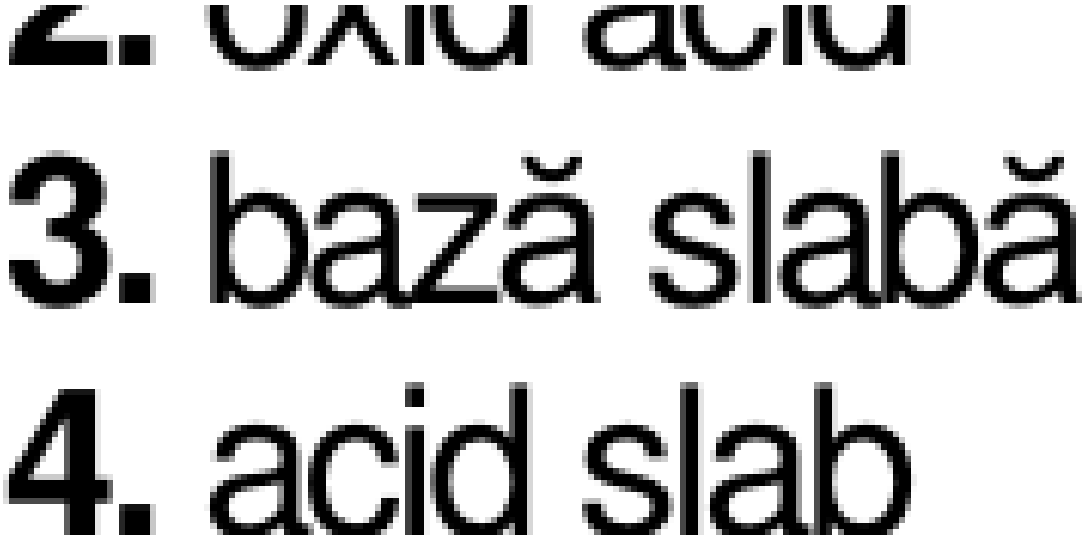
3. Ruginirea fierului este un proces care:

a. conduce la formarea unui strat protecto

33. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf



34. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

3. Caracterul metalic este o proprietate periodică a elementelor chimice.

4. Reactia dintre sodiu si apă este o reactie rapidă.

35. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

3. În procesul de electroliză a clorurii de sodiu în stare topită:

a. la catod are loc oxidare:

c. la anod a

36. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

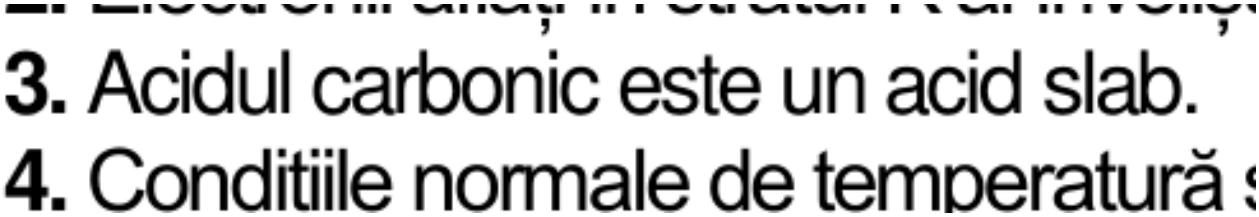
2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf



37. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf



38. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

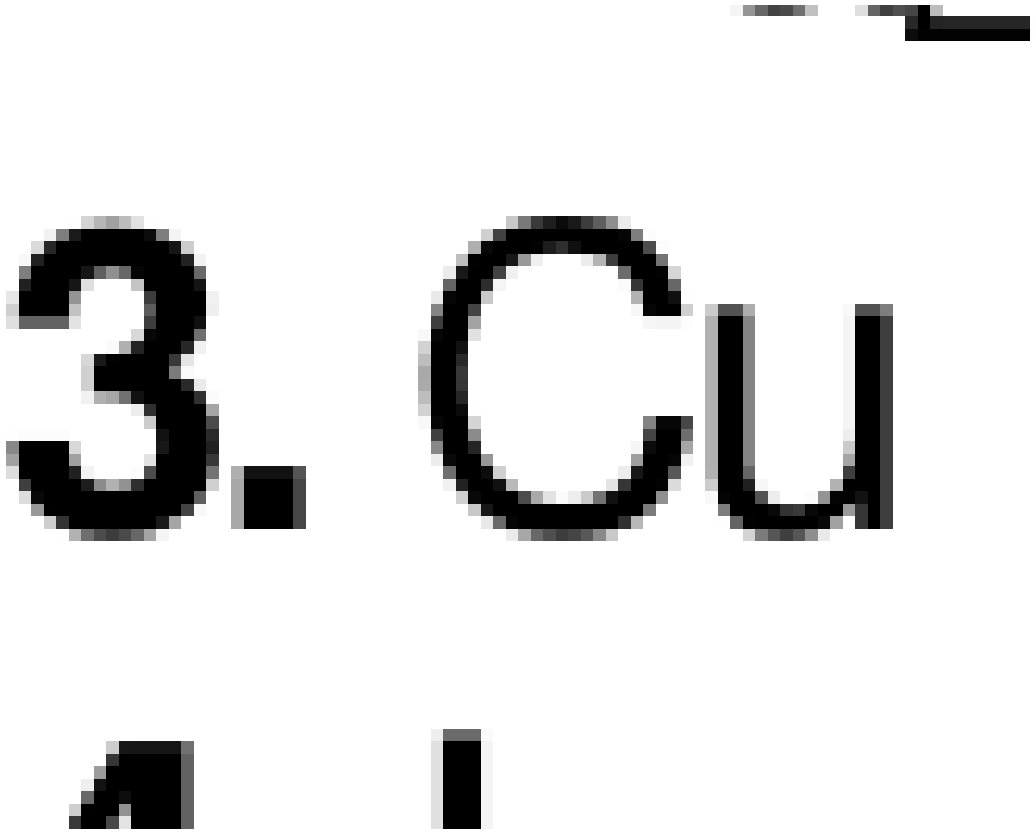
3. Solubilitatea dioxidului de carbon în apă:

a. creste la cresterea temperaturii;

39. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf



40. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

3. În reacția dintre fier și clor se formează clorură de fier(II).

4. Substanta compusă obtinută în urma reactiei dintre sodiu

41. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

3. Atomii de sodiu au electronul distinctiv plasat în substratul:

a. 2s **c.** 3s

42. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

2. Viteza unei reacții crește cu creșterea concentrației reactanților.

3. Atomii de azot şi de fosfor au acelaşi număr de electroni de valenţă.

4. Soluțiile apoase ale acizilor conduc curentul electric.

43. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

b. clorură de sodiu;

3. Se degajă un gaz în reacţia dintre:

a. sodiu si apă;

44. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf



3. N_2

4. N_2C

45. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

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

4. Reactia acidului clorhidric cu hidroxidul de sodiu este o reactie cu

46. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

3. Se asociază prin legături de hidrogen, moleculele substanței:

47. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

3. Cl_2

4. N_2

48. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

3. Sodiul și clorul sunt elemente chimice care au caracter electrochimic diferit.

4. Într-un element galvanic, anodul constituie electrodul la nivelul căruia are loc

49. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

3. Numărul de oxidare al clorului are valoarea cea mai mare în compusul:

50. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

3. particulă fundamentală cu sarcină electrică pozitivă

4. specie chimică cu numărul electronilor egal cu al pro

51. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

2. Atomii elementelor din aceeași grupă principală au același 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.

4. În timpul funcționării acumulatorului cu plumb, soluția de acid sulfuric se concentrează.

52. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

b. sodiul și magneziul;

d. magneziul și oxigenul.

3. Se adaugă 200 g de azotat de potasiu în 200 g apă distilată, la temperatura de 45^0 C. Știind că, la 45^0 C, în 100 g de apă distilată se dizolvă maximum 75 g de azotat de potasiu:

a. azotatul de potasiu se dizolvă integral;

c. în soluția obținută raportul masic $H_2O : KNO_3 = 3 : 4$;

53. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf



3. CN^-

4. Cl^-

54. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

3. Reacția dintre sodiu și clor are loc cu transfer de electroni.

4. Un element al acumulatorului cu plumb are electrodul ne

55. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

3. Specia chimică care conține legături covalent-coordinative este:

56. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf



57. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

2. Sodiul are caracter metalic mai pronunțat decât aluminiul.

3. O soluţie, în care concentraţia ionilor hidroniu este mai mare decât concentraţia ionilor hidroxid, are caracter bazic.

4. Substanțele cu molecule polare se dizolvă în apă.

58. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

3. Numărul de electroni implicaţi într-o legătură covalentă triplă este:

a. 2: **c.** 4:

59. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

2. bază tare

3. acid monoprotic slab

4. bază slabă

60. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

3. Bromul are caracter nemetalic mai accenuat decât clorul.

4. Acizii partial ionizati în solutie apoasă sunt acizi tari.

61. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

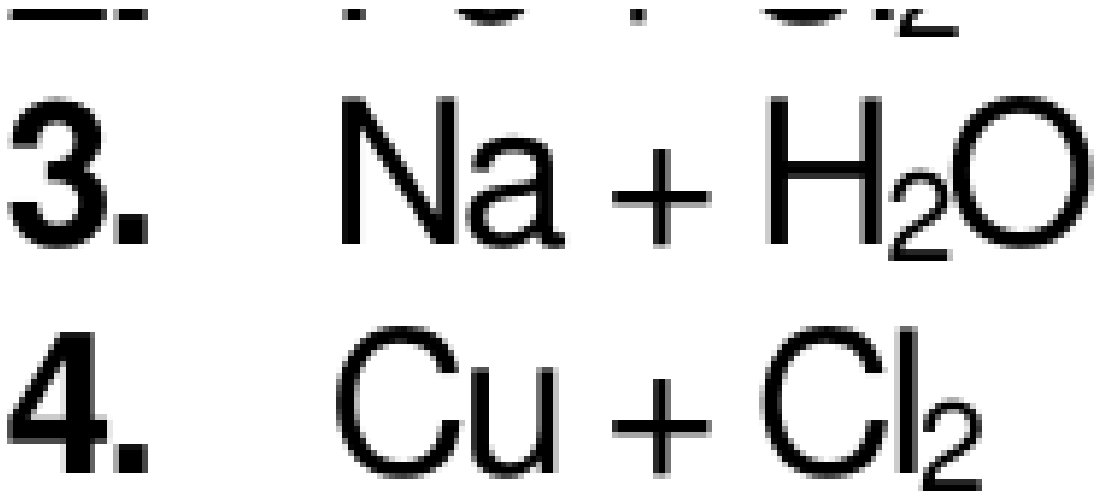
3. Referitor la amoniac, este corectă afirmația:

a. este baza conjugată a ionului amoniu;

62. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf



63. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

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

4. La dizolvarea cristalului de clorură de sodiu în apă se stabilesc interacțiuni de tip dipol-dipol.

64. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

3. Ansamblul fenomenelor prin care fierul este transformat sub acţiunea factorilor din mediu în compuşi nedoriţi, este un proces:

a. cu transfer de protoni;

c. rapid;

65. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

3. soluția de acid sulfuric

4. electrod de zinc

66. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

3. Legătura ionică se realizează prin transfer de electroni.

4. O substantă este insolubilă într-un solvent care are struct

67. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

3. Numărul de oxidare al azotului în specia chimică NO_2^- este:

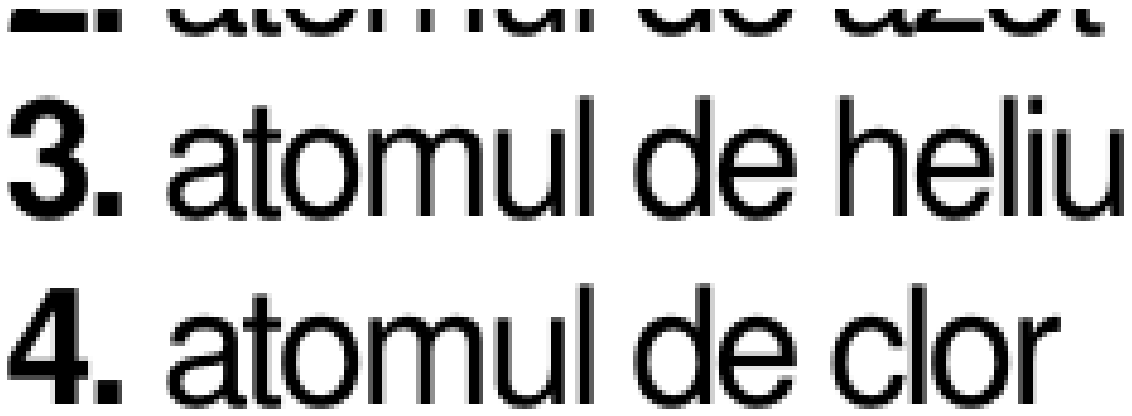
a. - 2:

c. + 3:

68. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf



69. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

3. Solubilitatea oxigenului în apă scade la creşterea presiunii.

4. Într-o reacţie de oxido-reducere, specia chimică capabilă să

70. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

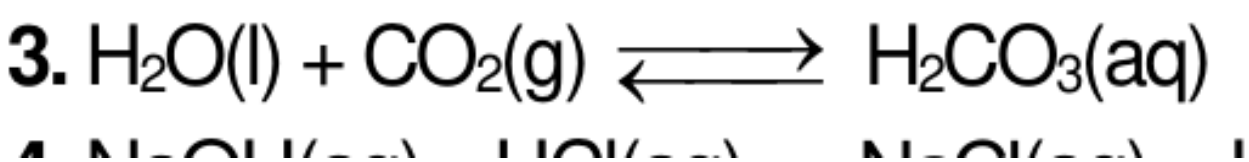
3. Despre clorura de sodiu este adevărat că:

a. se topește la 100 °C;

71. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf



72. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

3. Pentru a prepara 100 g de saramură, de concentraţie procentuală masică 5%, sunt necesare 95 g de apă.

4. Catodul acumulatorului cu plumb este constituit dintr-un grătar de plumb ale cărui ochiuri sunt umplute

73. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

3. În condiții standard, pentru procesul $Na(s) + H_2O(l) \rightarrow NaOH(aq) + 1/2H_2(g)$, este adevărat că:

74. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

3. entalpia molară de formare standard

4. căldura molară de

75. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

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

4. Izotopii unui element au acelasi număr de neutroni în nuclee.

76. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

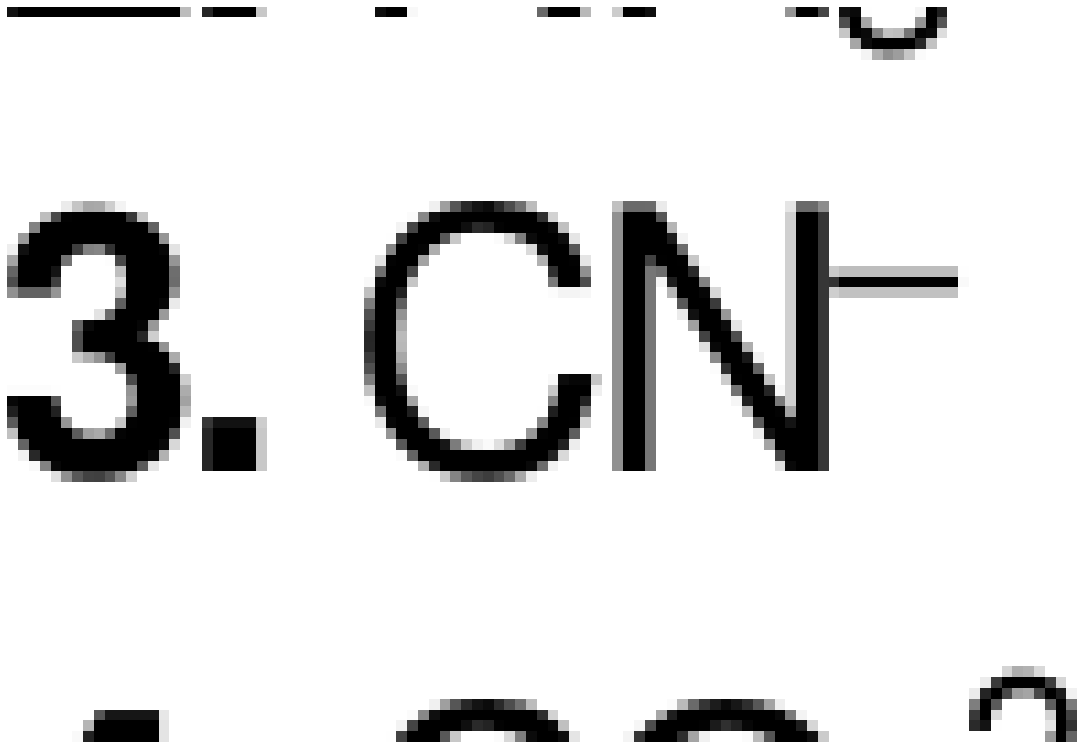
3. Ecuația reacției care are loc la catodul pilei Daniell este:

a. $Cu \rightarrow Cu^{2+} + 2e^-$; **c.**

77. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf



78. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf



79. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

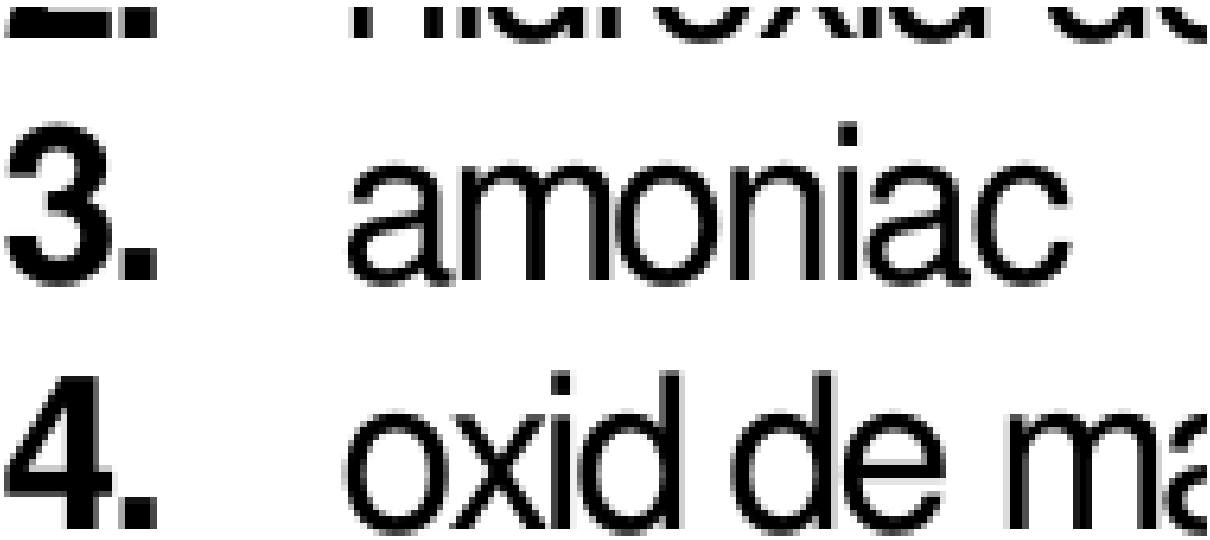
3. ***Nu*** este o sare a acidului clorhidric:

a. NaCl;

80. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf



81. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

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

4. Sodiul se păstrează în petrol deoarece reacționează foarte us

82. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

b. I., B., C., **d.** I., C., B.

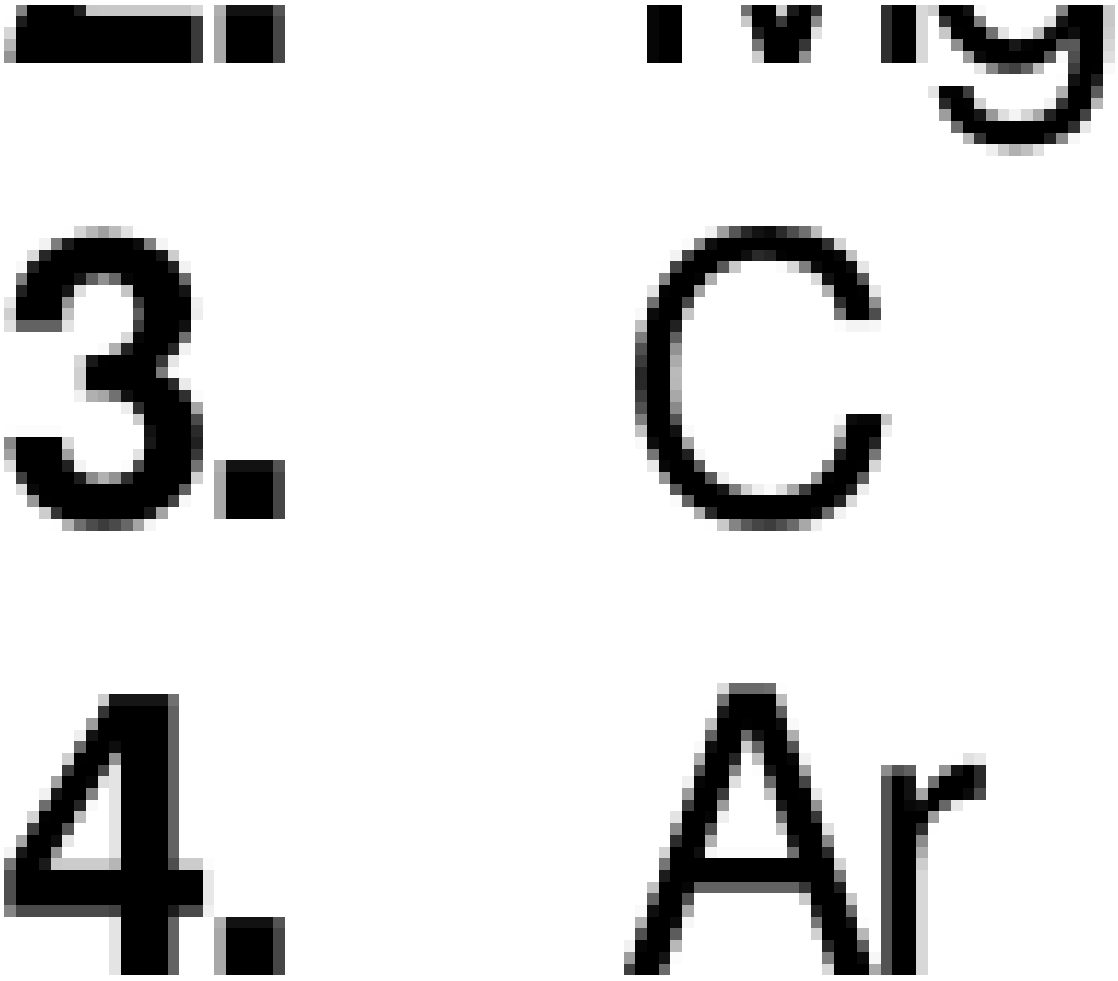
3. Detartrantul este o soluţie puternic acidă, folosită pentru îndepărtarea depunerilor de calcar de pe obiectele sanitare din faianţă. *p*H-ul unei astfel de soluţii poate fi:

a. 7: **c.** 6:

83. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf



84. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

3. Substanțele ionice se dizolvă în solvenți polari.

4. Prin dizolvarea amoniacului în apă se obtine o s

85. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

3. În ionul amoniu există:

a. 2 electroni neparticipanti

86. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

3. aluminiu

4. oxigen

87. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

2. Rețeaua ionică a sodiului este mai mică decât rețeaua atomică a sodiului.

3. În cristalul de clorură de sodiu numărul ionilor pozitivi este egal cu numărul ionilor negativi, cristalul fiind neutru din punct de vedere electric.

4. Într-o reacție endotermă sistemul trece de la o stare mai bogată în energie la o stare mai săracă în energie.

88. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

3. Ionul hidroniu:

a. există în solutiile

89. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

3. Amoniacul ionizează total în soluție apoasă.

4. Într-o reactie endotermă, entalpia reactantilor

90. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

3. Seria care conține numai substanțe cu molecule polare este:

91. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf



92. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

2. În învelișul electronic al atomului de aluminiu, electronul distinctiv este situat

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

4. Reactia de ardere a metanului este un proces exoterm.

93. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

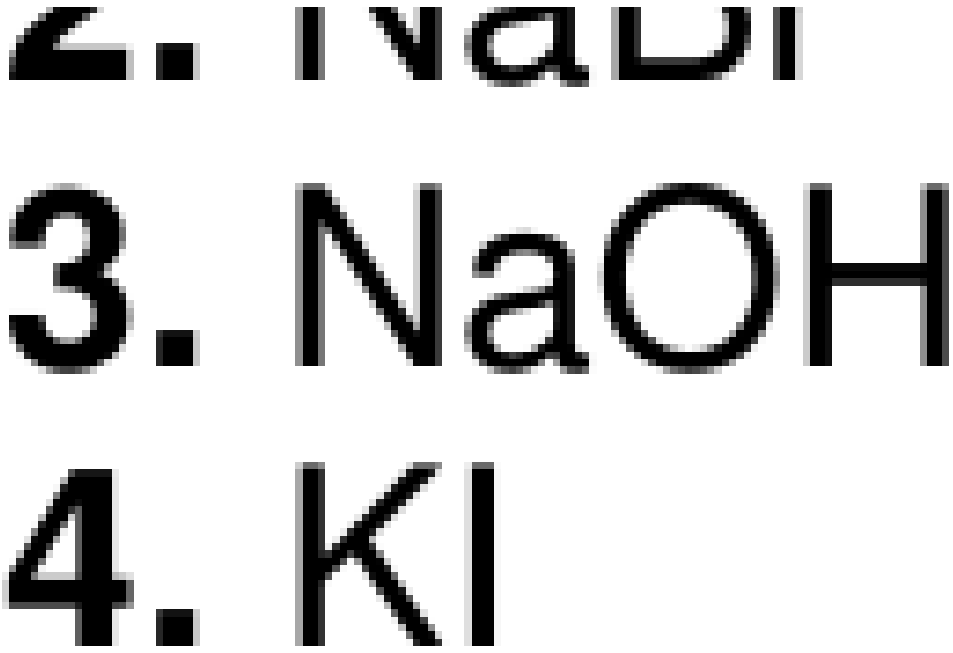
2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

3. Cantități egale de argon şi de clor, aflate în aceleaşi condiţii de temperatură şi de presiune:
a. contin acelasi număr de atomi; **c.** au aceeasi masă;

94. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf



95. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

2. Electronii aflați în stratul K al învelișului electronic al unui atom au energia c

3. La dizolvarea unui compus ionic în apă se stabilesc interacţiuni ion-dipol.

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

96. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

3. În rețeaua cristalină a clorurii de sodiu, fiecare ion clorură este înconjurat la cea mai mică distanță de:

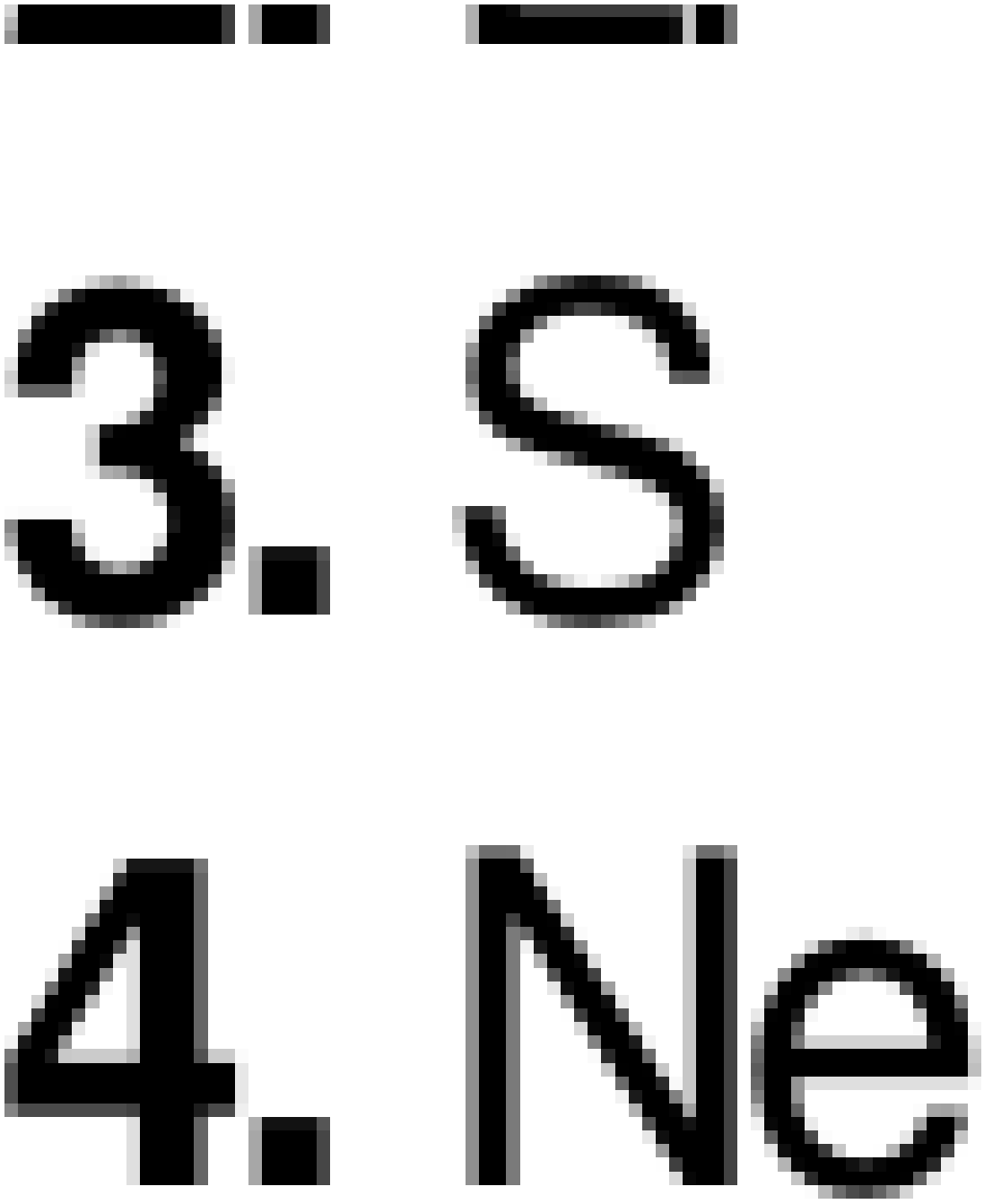
a. 1 ion clorură;

c. 1 ion de sodiu;

97. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf



98. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Elementul chimic din compoziția speciei (F), care are caracter electropozitiv, se află în Tabelul periodic în:

- grupa 12 (a III-a A);
- perioada 1;

99. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Caracterul electropozitiv sau electronegativ al unui element chimic este determinat de configurația electronică a atomilor săi.

4. Într-un element galvanic, punțea de sare realizează contactul electric între soluții prin intermediul electronilor

100. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. Din cauza asocierii moleculelor prin legături de hidrogen, are temperatura de fierbere ridicată, substanța:

a. (A);

c. (E);

101. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

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

4. Acidul clorhidric ionizează total în solutie apoasă.

102. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

3. Este adevărat că:

103. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

2. [illegible]

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

4. În reactia clorului cu fierul se formează clorura de fier(II).

104. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

3. Specia chimică ale cărei molecule sunt formate prin legături covalente nepolare este:

a. (A);

c. (D);

105. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

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

4. Într-un element galvanic, puntea de sare realizează contactul e

106. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

3. Există legătură covalentă nepolară în compusul:

a. (A):

107. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

3. La creșterea presiunii, solubilitatea dioxidului de carbon în apă, crește.

4. Electrolitul din acumulatorul cu plumb are *p*H > 7.

108. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

b. (D);

d. (F).

3. Există legătură covalentă triplă între atomii care formează moleculele substanței:

a. (B);

c. (D);

109. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

3. În hidrura de potasiu, KH, hidrogenul are număr de oxidare pozitiv.

4. Clorul substituie bromul din compusii acestuia, deoarece are caracte

110. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

b. (C);

3. Unul dintre atomii care formează molecula substanței (D), are:

a. electronul distinctiv în substratul 3*s*:

111. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

3. Reacția dintre sodiu și clor are loc cu transfer de protoni.

4. Solutia de hidroxid de sodiu conduce curentul electric.

112. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

3. Substanța chimică (E):

a. este un acid slab;

113. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

3. Reacția dintre sodiu și apă este o reacție lentă.

4. În timpul funcționării acumulatorului cu plumb, cc

114. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

3. Substanța chimică (E):

a. este o bază tare;

115. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

3. Entalpia reacției de ardere a unui combustibil este negativă.

4. Ruginirea fierului este un proces cu transfer de protoni.

116. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

3. Atomii elementului chimic, cu caracter electropozitiv din compoziția substanței (A), au electronul distinctiv în substratul:

a. 2*s*;

c. 3*s*;

117. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

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 loc procesul de oxidare.

4. Coroziunea metalelor este un proces cu transfer de electroni.

118. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

3. În condiții standard, substanța chimică (A):

a. are moleculele asociate prin legături de hidr

119. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

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

3. Entalpia molară de formare standard reprezintă variaţia de entalpie în reacția de sinteză a unui mol de substanță din elementele componente, în condiții standard.

4. Anodul acumulatorului cu plumb este constituit dintr-un grătar de plumb ale cărui ochiuri sunt umplute cu

120. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

3. Substanța (D):

a. este un acid mai

121. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

3. În reacția sodiului cu oxigenul se formează peroxid de sodiu.

4. Ionul amoniu este baza conjugată a amoniacului.

122. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

3. Despre substanțele (C) și (E) este adevărat că:

a. (C) se obține în reacția sodiului cu oxigenul;

123. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

2. Electronii din orbitalii substratului *sp* ai unui atom au energii diferite.

3. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă, dipolii apei se orientează cu polul pozitiv către ionii de clor.

4. În timpul funcționării acumulatorului cu plumb, acidul sulfuric se consumă.

124. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

3. Despre substanțele (B) și (E) este adevărat că:

a. (B) se obtine în reactia magneziului cu apa:

125. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

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

4. Viteza unei reactii scade cu scăderea concentratiei reactantilor.

126. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

3. Despre substanțele (C) și (F) este adevărat că:

a. dizolvarea lui (C) în apă este endotermă;

127. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

3. Sodiul este mai reactiv față de magneziu în reacția cu apa.

4. Ruginirea fierului este un proces lent.

128. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

3. Este adevărat că:

129. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

2. într-un cation, numărul electronilor este mai mare decât numărul protonilor

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

4. În reactia clorului cu fierul se formează clorura de fier(II).

130. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

3. Hidrogenul are N.O. = 0 în specia chimică:

a. (B):

131. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

2. Legătura covalentă simplă se realizează prin întrepătrunderea a

3. Sodiul are reactivitate mare, de aceea se păstrează sub petrol.

4. Într-un element galvanic, puntea de sare realizează contactul elec

132. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Soluția apoasă a substanței (E):

133. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

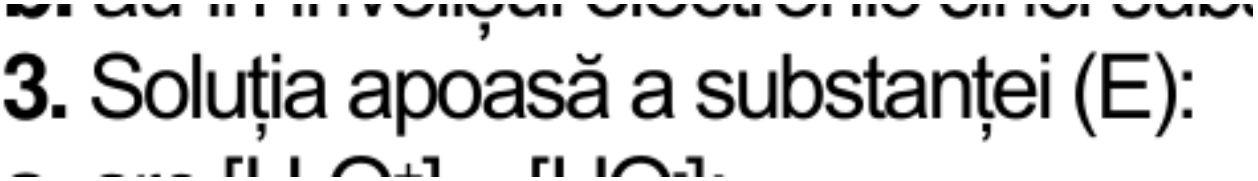
3. Dizolvarea dioxidului de carbon în apă este favorizată de scăderea temperaturii.

4. Un rol al punții de sare într-un element galvanic este acela de a asigura neutralitate

134. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf



135. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

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

4. Într-un element galvanic puntea de sare asigură neutralitatea electrică a solutiilor.

136. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

3. În compoziția substanței (A) unul dintre elementele chimice are sarcina nucleară mai mare. Electronul distinctiv al atomilor acestui element chimic se află în substratul:

a. 2*s*;

c. 3*s*;

137. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

3. În hidrura de sodiu, NaH, hidrogenul are numărul de oxidare pozitiv.

4. Clorul substituie iodul din iodura de potasiu, deoarece are caracter ne

138. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

3. Este adevărat că:

a. (A) este mai tare de

139. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

3. Anodul unui element galvanic este electrodul pozitiv.

4. În stare lichidă, apa are moleculele asociate prin legătu

140. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

3. Substanța (D):

a. formează $FeCl_2$

141. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

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

4. Puntea de sare din pila Daniell asigură neutralitatea soluțiilor.

142. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. are caracter metalic;

3. Despre substanța (C) este adevărat că:

a. este reactivul Tollens:

143. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. La dizolvarea acidului clorhidric în apă au loc interacțiuni dipol-dipol.

4. În pila Daniell puntea de sare asigură contactul electric dintre soluții.

144. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. Despre substanța (D) este adevărat că:

a. are numărul de coordinare 3:

145. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. În soluție apoasă, ionii Fe^{3+} formează cu ionii $[Fe(CN)_6]^{4-}$ un precipitat albastru.

4. Într-o solutie cu *p*H = 12, turnesolul are culoarea albastră.

146. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

3. Este adevărat că:

a. acidul conjugat al s

147. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

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

4. Într-o solutie cu *p*H = 11, turnesolul are culoarea rosie.

148. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

b. I_2; **d.** I_2.

3. La formarea speciei chimice (F) dintr-o moleculă de apă și un proton, legătura care se stabilește este:

a. covalentă; **c.** de hidrogen;

149. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

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

4. Celula elementară a clorurii de sodiu este un cub.

150. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

3. Este adevărat că:

151. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

3. La electroliza soluției apoase de clorură de sodiu se obține clor.

4. Într-o solutie cu *p*H = 1. turnesolul are culoarea albastră.

152. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Referitor la substanța (B), este adevărat că:

a. baza sa conjugată este (A);

153. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

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

4. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă, dipolii apei se orientează cu polul poz

154. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. Despre specia chimică (F), este adevărat că:

a. are N.O. = +1;

155. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă se stabilesc interacţii ion-dipol.

4. În timpul funcționării pilei Daniell, procesul de reducere are loc la elect

156. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

3. Despre substanța (D) este adevărat că:

a. este un acid mai slab decât acidul carbon

157. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

3. Într-o reacție redox, oxidarea este procesul care are loc cu acceptare de electroni.

4. Electrolitul acumulatorului cu plumb este o solutie de acid sulfuric.

158. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

3. Despre moleculele substanței (D) este fals că:

a. atomii constituenți nu au electroni neparticipanți;

159. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

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

4. Reactia dintre acidul clorhidric si hidroxidul de sodiu, în solutie apoasă, es

160. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

3. Despre compusul (B) este adevărat că:

a. este o bază mai slabă decât amoniacul;

161. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

2. Reacția dintre acidul clorhidric și hidroxidul de sodiu este o reacție cu transfer de protoni.

3. Blocul de elemente *s* conține elementele chimice cu electronul distinctiv într-un orbital *s*.

4. În circuitul exterior al pilei Daniell, electronii circulă de la anod la catod.

162. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Despre substanța (D) este adevărat că:

a. este o bază mai tare decât amoniacul:

163. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Clorul substituie iodul din compușii acestuia, deoarece are caracter nemetalic mai pronunțat.

4. Variatia de entalpie standard a reactiei de ardere a unui combustibil este pozitivă.

164. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

3. Despre substanțele (A) și (E) este adevărat că:

a. (A) se obtine în reactia magneziului cu apa;

165. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

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

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

166. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

3. Despre substanța (C) este fals că:

a. este solidă în conditii standard;

167. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

3. Metalele sunt elemente chimice cu caracter electronegativ.

4. Ionul de oxigen este izoelectronic cu atomul de argon.

168. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Despre substanța (C) este adevărat că:

a. este un acid slab în solutie apoasă:

169. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

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

4. În constructia pilei Daniell, puntea de sare mentine contactul electric între solutii si neutralitatea a

170. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

3. Despre substanța (C) este adevărat că:

a. colorează fenolftaleina în albastru;

171. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

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

4. Clorura de sodiu este o substanță greu solubilă în apă.

172. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

3. Despre substanța (D) este adevărat că:

a. colorează fenolftaleina în rosu:

173. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

3. Într-o reacție redox, reducerea este procesul care are loc cu acceptare de electroni.

4. În timpul neutralizării unei soluții de hidroxid de sodiu, valoarea *p*H-ului scade.

174. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

3. Despre substanța (D) este adevărat că:

a. acidul său conjugat este ionul amoniu:

175. Chimie — Subiectul I, exercițiul 3

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

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

4. Solubilitatea dioxidului de carbon în apă creste cu cresterea presi