Subiectul I — Exercițiul 4

Chimie — Anorganica

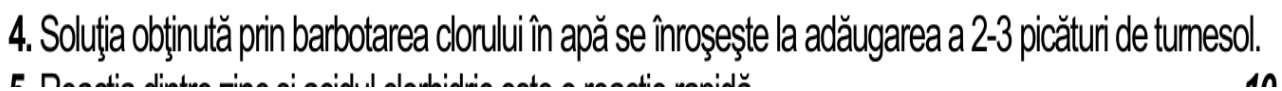
Toate aparițiile acestui exercițiu din toate modelele de examen din categoria de mai sus.

175 exerciții · din 175 sesiuni (2018–2026)

1. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf


4. Soluţia obţinută prin barbotarea clorului în apă se înroşeşte la adăugarea a 2-3 picături de turnesol.

2. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Model Oficial

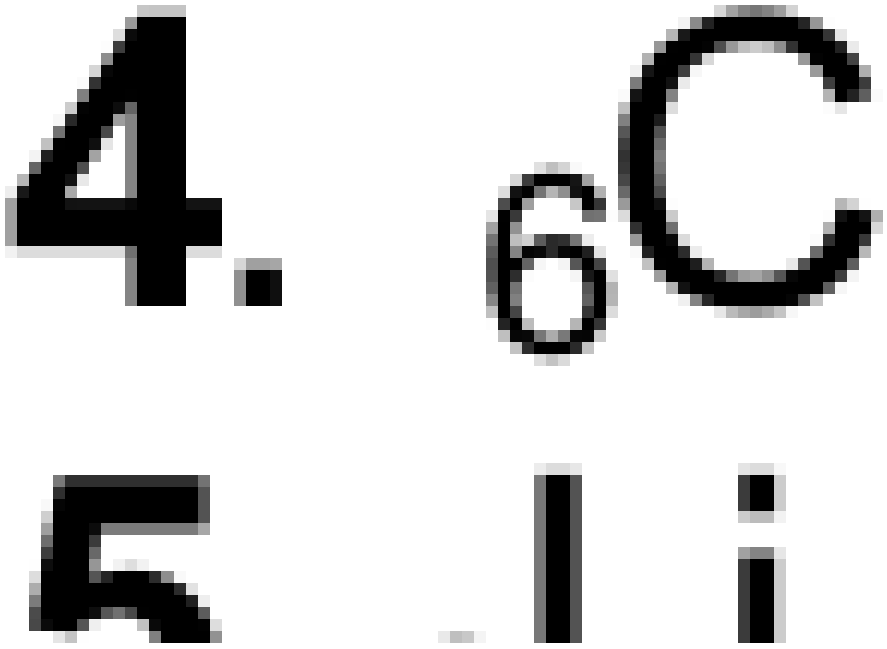
2018_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. În hexacianoferatul (II) de fier(III):

3. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Model Oficial

2018_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf



4. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

3. Celula elementară a cristalului de clorură de sodiu este un cub.
4. Soluţia obţinută în urma reacției dintre sodiu și apă se înroşeşte la adăugarea a 2-3 picături de turnesol.
5. Reacția de neutralizare dintre un acid tare și o bază tare are loc cu degajare de căldură. ***10 pun***

5. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. au aceeaşi masă;

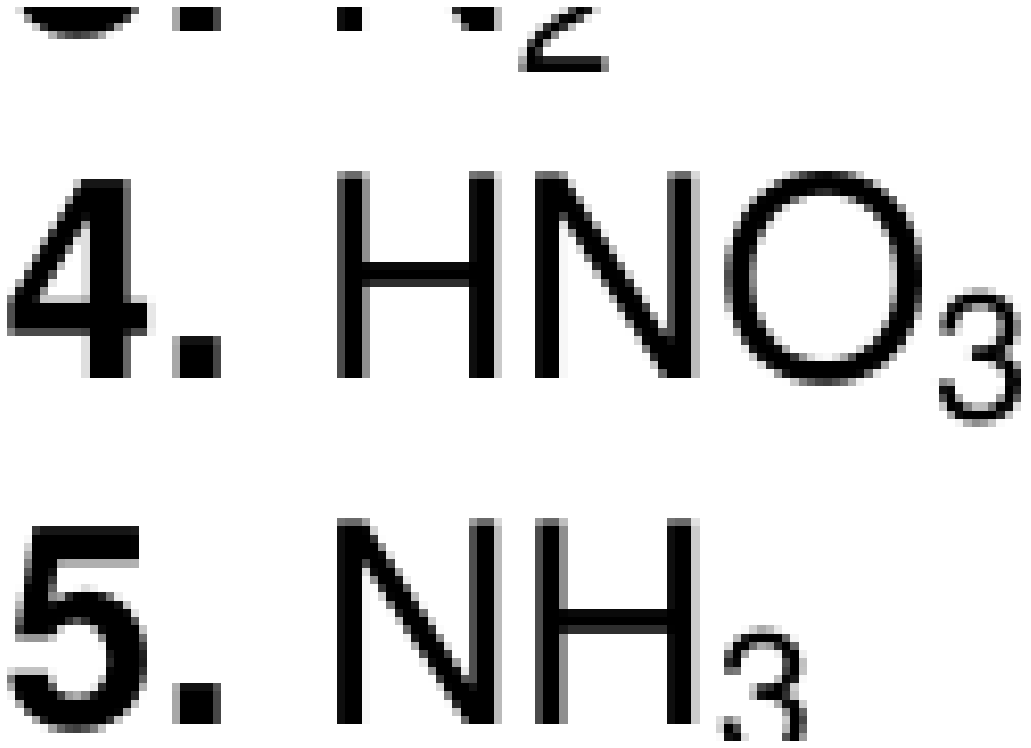
4. În pila Daniell, catodul este confecţionat din:

a. carbon:

6. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Simulare Nationala

2018_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf



7. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

3. În condiţii standard de temperatură şi de presiune apa este lichidă.
4. Funcţionarea acumulatorului cu plumb se bazează pe procese cu schimb de protoni.
5. O soluţie al cărei *p*H = 3 are caracter acid.

8. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf

3. În apă se dizolvă substanțe cu

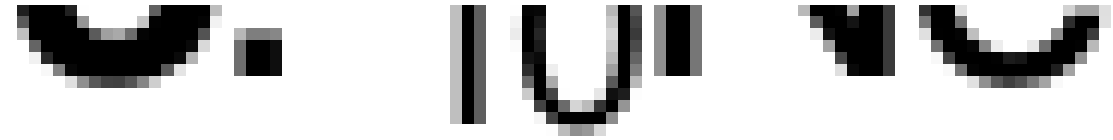
4. În clorura de diaminoargint(I):

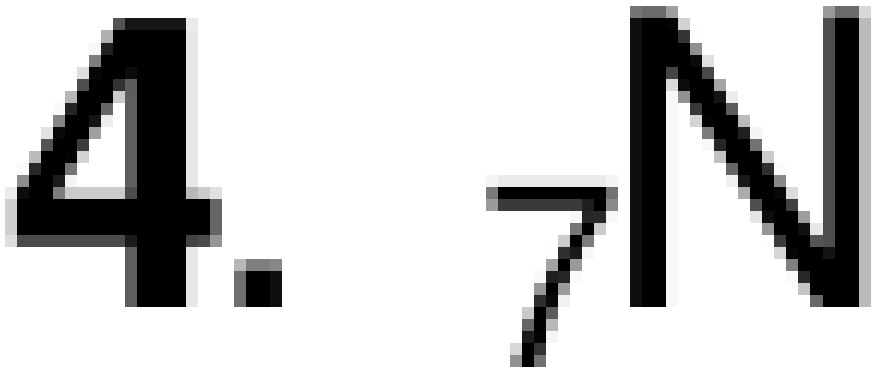
a. atomul de azot are numărul de

9. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Speciala Subiect V09 · V09

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V09.pdf







10. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

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 *p*H = 11.

5. La arderea sodiului într-o atmosferă de clor, sodiul manifestă caracter reducă

11. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Toamna August · V01

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

b. anodul este confecționat din zinc; **d.** anodul are polaritate pozitivă.

4. În hexacianoferatul(II) de fier(III), suma algebrică a numerelor de oxidare a elementelor chimice din ionul complex, este egală cu:

a. -3; **c.** $+3$;

12. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

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 10^{-13} mol·L^{-1}.

5. Electroliza constă în totalitatea proceselor care au loc la trecerea curentului electric

13. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

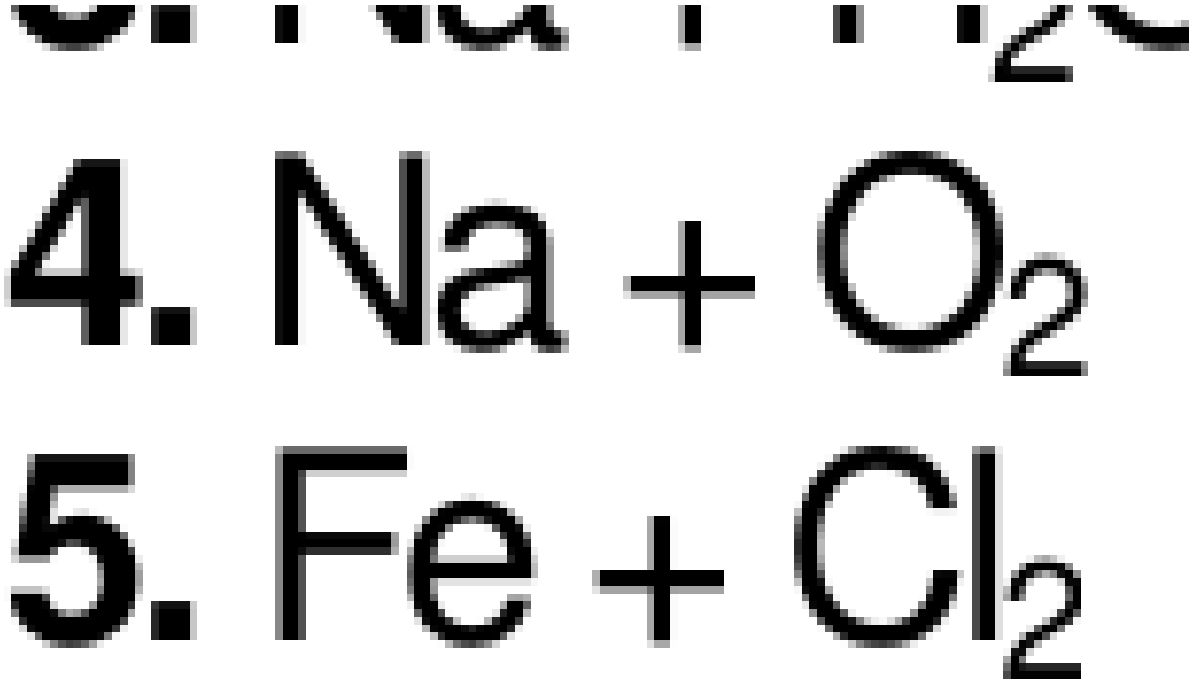
b. precipită hidroxidul de cuprul; **d.** se depune cup

4. Seria ce conţine numai formule chimice ale unor acizi monoprotici este:

14. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2018 · Vara Iunie · V02

2018_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf



15. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

3. Clorul are în molecula sa perechi de electroni nepărtașați.

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

5. Solidificarea apei este un proces exoterm.

16. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Model Oficial

2019_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. H_2O; **d.** $CaCl_2$.

4. În ecuația chimică $Cl_2 + 2NaOH \rightarrow NaCl + A + H_2O$, compusul (A) are formula chimică:

a. $NaClO_4$: **c.** $NaClO_2$:

17. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

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

4. Un element al acumulatorului cu plumb are electrodul negativ format dintr-un grătar de plumb, care are ochiurile umplute cu plumb spongios.

5. În soluție apoasă, hidroxidul de sodiu este o specie chimică capabilă să cedeze protoni. ***10 puncte***

18. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. Concentrația molară a unei specii ionice dintr-o soluție cu caracter acid poate avea valoarea:

a. $[H_3O^+] = 10^{-8}$ mol·L^{-1}:

c. $[H_3O^+] = 10^{-9}$ mol·L^{-1}:

19. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Simulare Nationala

2019_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. se obține în timpul funcționării acumulatorului cu plumb

5. se obține la anod, în timpul electrolizei topiturii de clorură

20. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

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 *p*H = 11.

5. La arderea sodiului într-o atmosferă de clor, sodiul manifestă caracter reduc

21. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Speciala Subiect V01 · V01

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V01.pdf

b. anodul este confecționat din zinc; **d.** anodul are polaritate pozitivă.

4. În hexacianoferatul(II) de fier(III), suma algebrică a numerelor de oxidare a elementelor chimice din ionul complex, este egală cu:

a. -3; **c.** $+3$;

22. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

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

4. În combinația complexă $Fe_4[Fe(CN)_6]_3$ numărul de coordinare al ionului metalic central este 3.

5. O soluție apoasă cu *p*OH = 12, are caracter acid.

23. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

b. 1,3,4; **d.** 3,4.

4. Dintre elementele: carbon, azot, oxigen și fluor caracterul nemetalic cel mai pronunţat îl are:

a. carbonul; **c.** oxigenul;

24. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Toamna August · V02

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V02.pdf

3. cation

4. anion

5. cation

25. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

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

4. O soluție de acid clorhidric cu *p*H = 1 are concentrația ionilor hidroniu 10^{-13} mol·L^{-1}.

5. Electroliza constă în totalitatea proceselor care au loc la trecerea curentului electric

26. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

b. A - sodiu, B - hidroxid de sodiu, **d.** A - sodiu, B - p

4. Seria ce conţine numai formule chimice ale unor acizi monoprotici este:

27. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2019 · Vara Iunie · V04

2019_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V04.pdf

3. hexacianoferat(II) de fier(III)

4. tetrahidroxozincat(II) de sodiu

5. hexacianoferat(II) de sodiu

28. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

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

4. Funcţionarea acumulatorului cu plumb se bazează pe procese cu schimb de protoni.

5. Bazele sunt specii chimice capabile să cedeze protoni în soluție apoasă.

29. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. sodiu; **d.** apa.

4. Numărul de oxidare al ionului metalic central din reactivul Schweizer este:

a. -1: **c.** +2:

30. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Model Oficial

2020_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Br_2

5. H_2

31. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

acid.

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

5. La dizolvarea amoniacului în apă se formează o soluție cu *p*H < 7.

32. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

4. Se consideră schema de reacții:

$$2H_2O + 2Na \rightarrow 2\mathbf{A} + \mathbf{B}\uparrow$$

$$Cl_2 + \mathbf{B} \rightarrow 2\mathbf{D}$$

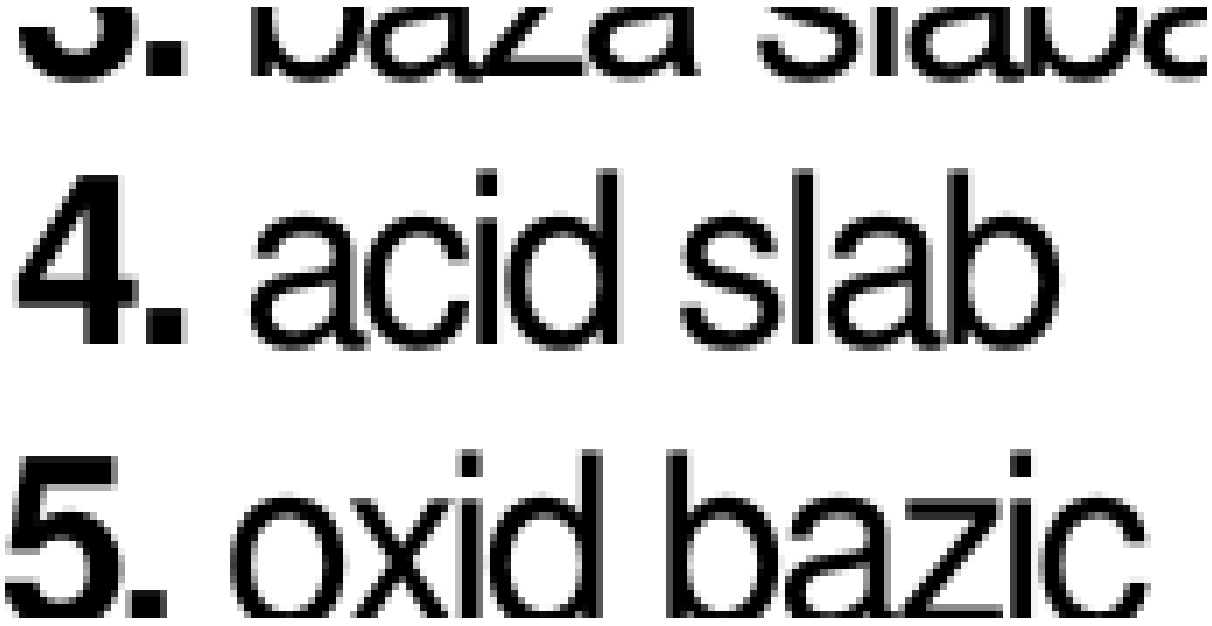
Despre substanțele notate cu litere în schema de reacții este adevărat că:

a. substanta **A** este o bază slabă: **c.** substanta **A** es

33. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Speciala Subiect V06 · V06

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf



34. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

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

5. Anionul clorură este o bază slabă.

35. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

4. Reacția dintre acidul clorhidric și hidroxidul de sodiu este:

a. o reactie cu transfer de electroni: **c.** endoterm

36. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf



37. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

4. Condițiile normale de temperatură și de presiune sunt 273 ºC și 1 atm.

5. La electroliza soluției de iodură de potasiu, iodul se obține la anodul celu

38. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

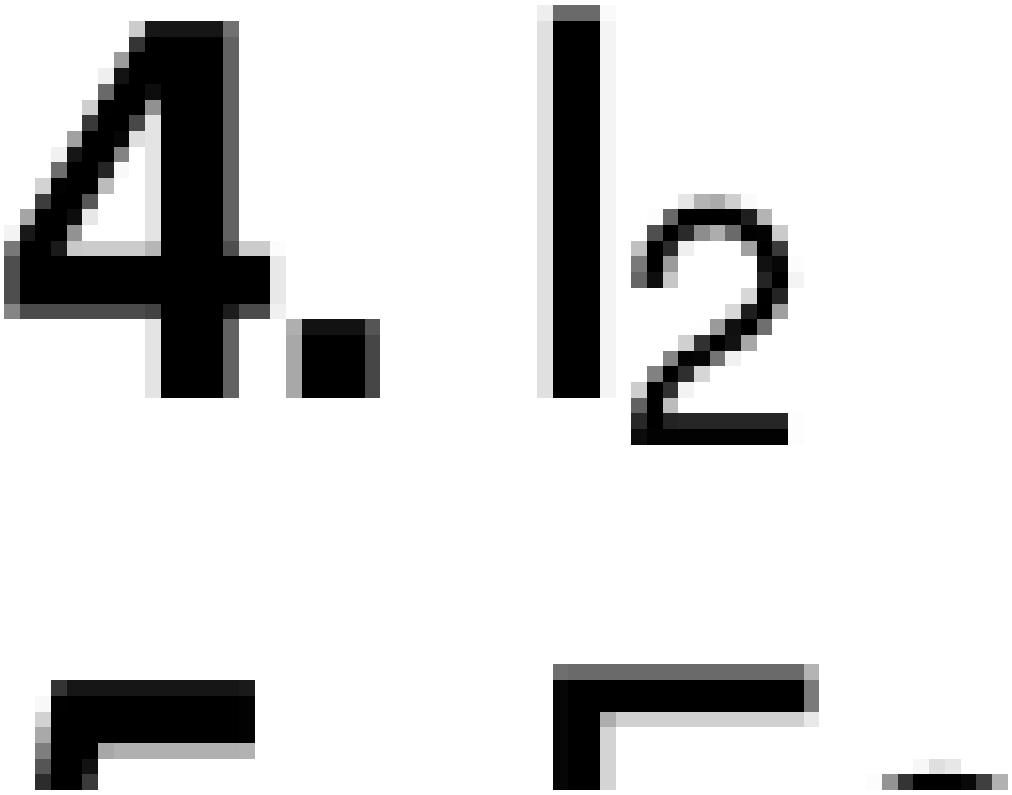
2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

4. Seria care conține formule chimice scrise în ordinea crescătoare a numărului de oxidare a sulfului este:

39. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf



40. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

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

4. Substanța compusă obținută în urma reacției dintre sodiu și apă, colorează fenolftaleina în albastru.

5. Reacţia dintre acidul clorhidric şi hidroxidul de sodiu este exotermă. ***10 p***

41. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

4. Conţine trei perechi de electroni neparticipanţi la legături, o moleculă de:

42. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

4. Soluţiile apoase ale acizilor conduc curentul electric.

43. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

b. clor şi cupru; **d.** clor şi iodură de potasiu.

4. Concentraţia molară a unei specii ionice dintr-o soluţie cu caracter bazic poate avea valoarea:

a. $[H_3O^+] = 10^{-3}\ mol \cdot L^{-1}$; c. $[HO^-] = 10^{-7}\ mol \cdot L^{-1}$;

44. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

4. N_2O_3

5. N_2O

45. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

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. Reacția acidului clorhidric cu hidroxidul de sodiu este o reacție cu transfer de protoni.
5. În pila Daniell are loc transformarea energiei electrice în energie chimică.

46. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

4. Ruginirea fierului este un proces:

a. reversibil;

47. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

4. N_2

5. H_3O

48. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

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 reducerea.
5. În condiții standard, oxigenul și hidrogenul au aceeași entalpie molară de formare.

49. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

4. În acumulatorul cu plumb, substanța cu rol de electrolit este:

a. sulfatul de plumb:

50. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

4. specie chimică cu numărul electronilor egal cu al protonilor

5. particulă fundamentală neutră din punct de vedere electric

51. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

3. La dizolvarea clorurii de sodiu în apă, dipolii apei se orientează cu polul pozitiv către ionii
4. În timpul funcţionării acumulatorului cu plumb, soluția de acid sulfuric se concentrează.
5. Coroziunea metalelor este un proces cu transfer de electroni.

52. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

b. ramane dizolvat de potasiu rezultat;

d. în soluția obținută raportul masic $m_{K_2O} : m_{KNO_3} = 1 : 1$;

4. Se introduce o bucată mică de sodiu într-un cristalizor cu apă în care s-au adăugat şi câteva picături de fenolftaleină. Se observă că:

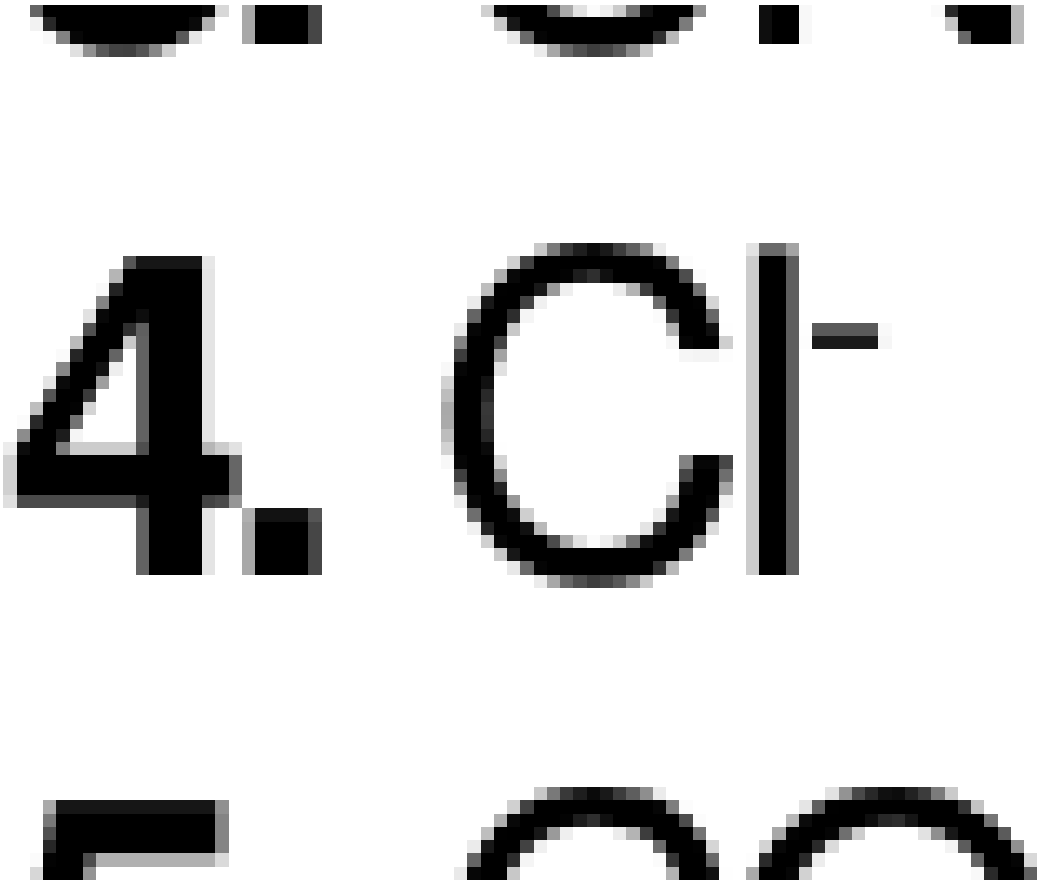
a. are loc o reactie lentă;

c. solutia obtinută are culoare albastră;

53. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf



54. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

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 negativ format dintr-un grătar de plumb cu ochiurile umplute cu dioxid de plumb.

5. Aluminiul se acoperă, în aer, cu un strat compact și aderent de oxid, care îl protejează împotriva coroziunii.

55. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

4. Acidul clorhidric:

a. este insolubil în ap

56. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

4. H_2O

5. NaBr

57. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

bazic.

4. Substanţele cu molecule polare se dizolvă în apă.

5. În pila Daniell, puntea de sare asigură neutralitatea

58. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

b. O;

4. Metalele din grupele 1(IA) şi 2(IIA):

a. au în toti compusii numere de oxidar

59. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf



60. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

4. Acizii parțial ionizați în soluție apoasă sunt acizi tari.

5. Prin puntea de sare a pilei Daniell se deplasează ion

61. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

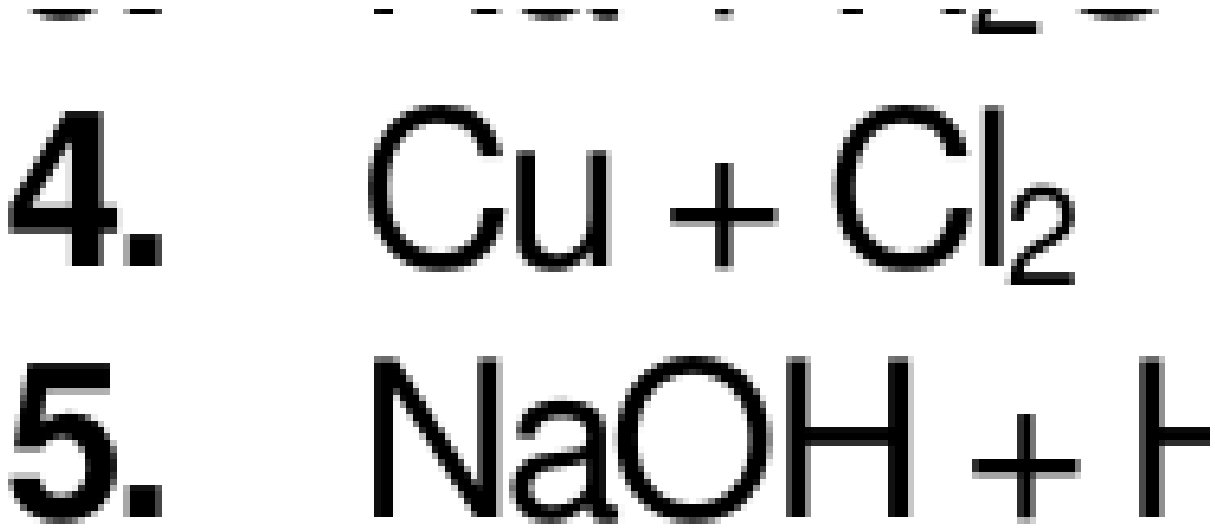
2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

4. Anodul acumulatorului cu plumb este confecționat dintr-un grătar de plumb având ochiurile umplute cu:

62. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf



63. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

3. Apa are temperatura de fierbere ridicată datorită asocierii moleculelor prin legături covalente.
4. La dizolvarea cristalului de clorură de sodiu în apă se stabilesc interacțiuni de tip dipol-dipol.
5. Ionul hidroniu este baza conjugată a apei.

64. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

4. În timpul funcţionării acumulatorului cu plumb se formează:

a. acid sulfuric: **c.** sulf

65. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

4. electrod de zinc

5. grătar de plumb u

66. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

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 substanţă este insolubilă într-un solvent care are structură asemănătoare cu a sa.

5. Procesul de evaporare a apei este exoterm.

67. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

4. O soluție apoasă de clorură de sodiu se fierbe timp de câteva minute. Este adevărat că:

a. solutia se diluează;

c. solutia se concentrează;

68. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf



69. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

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 cedeze electroni manifestă caracter reducător.

5. Sublimarea unei substanţe este un proces care are loc cu absorbţie de căldură. ***10 puncte***

70. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

b. soluția sa apoasă nu conduce curentul electric; **d.** este insolubilă în apă.

4. Se acoperă cu un strat protector foarte aderent de oxid, care îl protejează împotriva coroziunii:

a. aluminiul; **c.** cuprul;

71. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test13

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test13.pdf

4. $NaOH(aq) + HCl(aq) \rightarrow NaCl(aq) + H_2O(l) + Q$

5. $I_2(s) + Q \rightarrow I_2(g)$

72. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

3. Pentru a prepara 100 g de saramură, de concentrație 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 cu plumb spongios.
5. La neutralizarea unei soluții de hidroxid de sodiu valoarea *p*H-ului soluției crește. ***10 puncte***

73. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

4. În reţeaua cristalină a clorurii de sodiu, fiecare ion de sodiu este înconjurat la cea mai mică distanță de:

a. 2 ioni clorură;

c. 6 ioni de sodiu;

74. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test14

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test14.pdf

4. căldura molară de neutralizare

5. viteza de reacție

75. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

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

5. Reactia dintre clor si bromura de sodiu demonstrează caracter

76. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf

4. Dintre următoarele ecuaţii ale reacţiilor chimice

77. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test15

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test15.pdf



78. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

4. Căldura degajată în reacția dintre 1 mol de ioni H_3O^+ și 1 mol de ioni HO^- este căldura de dizolvare.

5. În timpul funcționării acumulatorului cu plumb, densitatea soluției de electrolit scade.

79. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

4. În transformarea:

$$\mathbf{A} + NaBr \longrightarrow \mathbf{B} + Br_2$$

a. (**A**) este iodul;

80. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test16

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test16.pdf

4.	oxid de magneziu	**d.**	hidracid
5.	acid carbonic	**e.**	oxid acid

81. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

4. Sodiul se păstrează în petrol deoarece reacţionează foarte uşor cu oxigenul din aer.

5. Variatia de entalpie în reactia de ardere a unui combustibil reprezintă căldura de comb

82. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf

4. Este pereche acid-bază conjugată:

83. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test17

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test17.pdf





4. Ar

5. Li

84. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

4. Prin dizolvarea amoniacului în apă se obține o soluție acidă.

5. Solutia apoasă de acid clorhidric nu este un electrolit.

85. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

4. Substanța compusă, formată din molecule diatomice, este:

a. clorul; **c.** apa;

86. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test18

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test18.pdf

4. oxigen

5. clor

87. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

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.

5. Bromul are caracter nemetalic mai puțin pronunțat decât iodul. ***10 puncte***

88. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test19

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test19.pdf

4. În timpul funcționării pilei Daniell:

a. la catod are loc procesul de oxidar

89. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

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 reacție endotermă, entalpia reactanților este mai mică decât entalpia produșilor de reacție.

5. În pila Daniell, puntea de sare asigură neutralitatea soluțiilor din cele două semicelule.

90. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

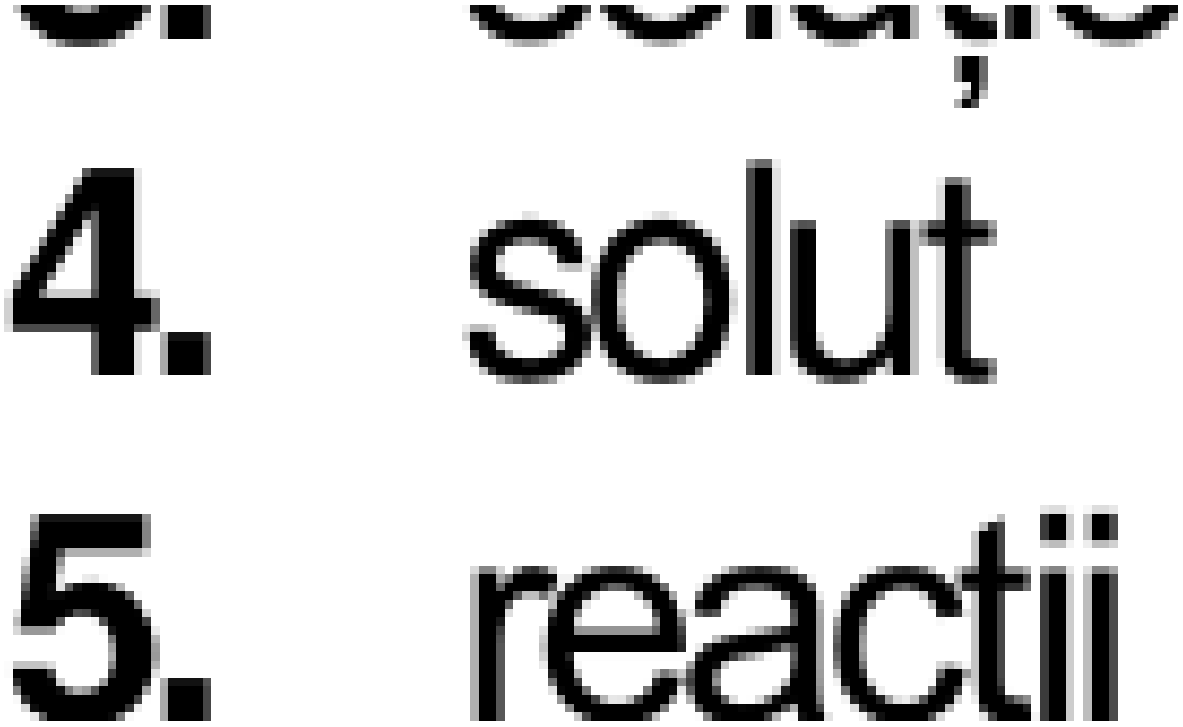
2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf

4. Cedează protoni în două etape, specia chimică:

91. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Teste Antrenament Oficiale · Test20

2020_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test20.pdf



92. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

3. [illegible] reacţie redox, specia chimică cu caracter oxidant ce

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

5. La neutralizarea unei soluții de acid clorhidric, valoarea *p*H

93. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

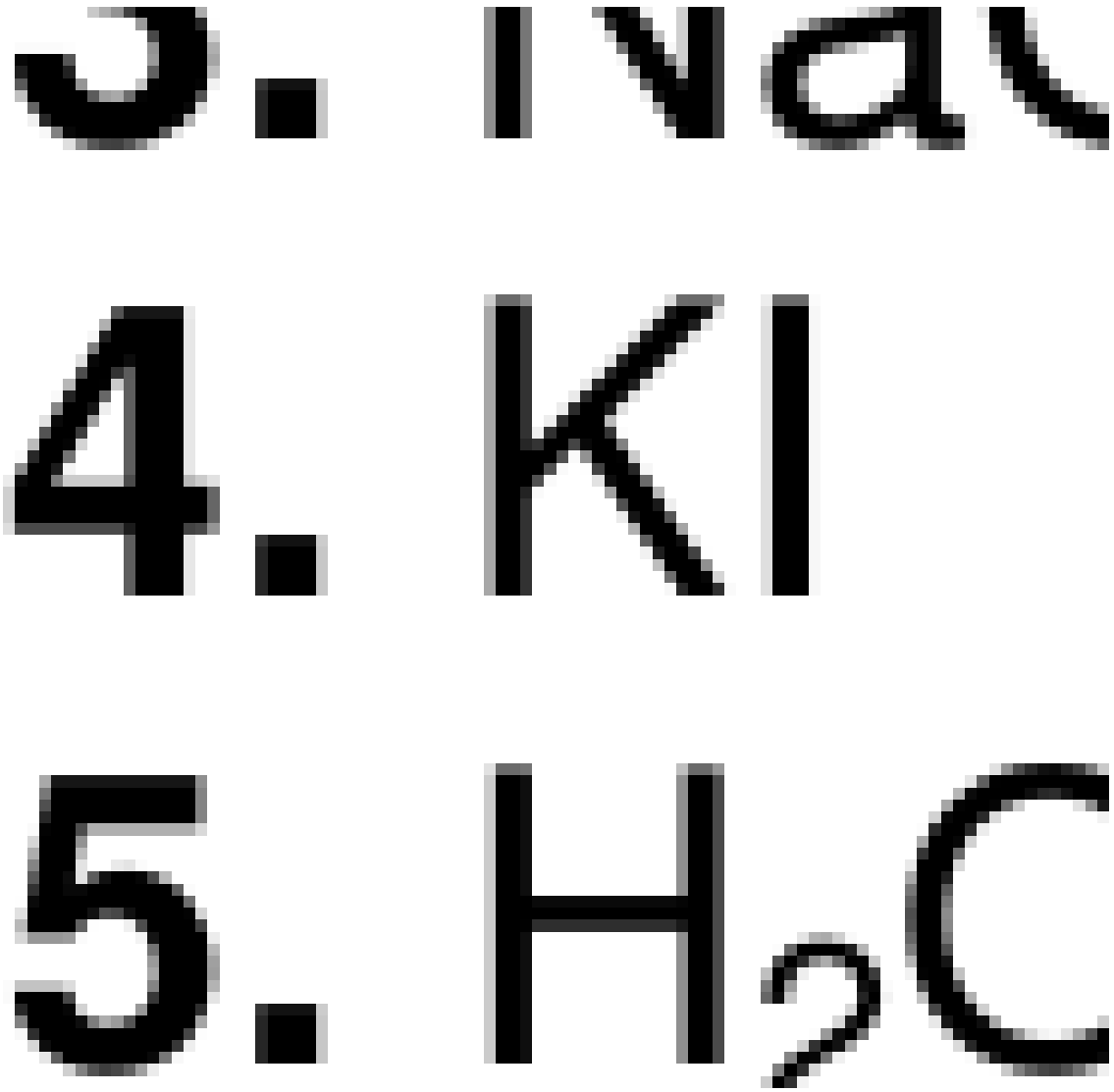
4. În condiții standard, este adevărat că:

ΔH^0 ΔH^0

94. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Toamna August · V05

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf



95. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

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

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

5. În condiții standard, entalpia molară de formare a hidrogenului este mai mică decât entalp

96. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

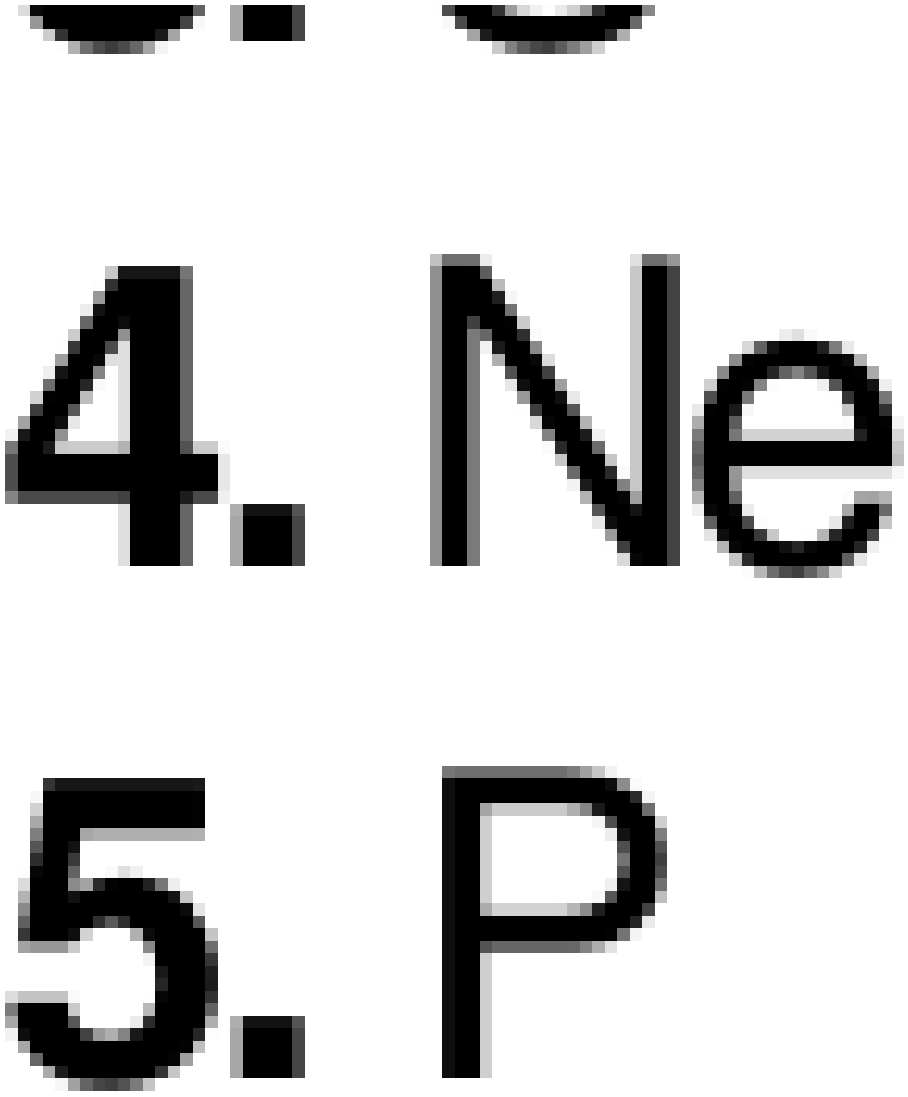
2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf

4. Este pereche acid-bază conjugată:

97. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2020 · Vara Iunie · V02

2020_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V02.pdf



98. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Există legături covalent coordinative în compușii:

99. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

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

5. Reacția sodiului cu apa are loc cu absorbție de căldură **10 puncte**

100. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. În compusul (C), raportul numerelor de coordinare Na^+ : Cl^- este:

a. 6 : 1;

c. 1 : 2;

101. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. Acidul clorhidric ionizează total în soluție apoasă.

5. Un element galvanic transformă energia electrică î

102. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

4. Substanța (A):

a. se dizolvă în apă

103. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

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

5. În timpul funcționării acumulatorului cu plumb se formează

104. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

4. Specia chimică cu 14 electroni în moleculă, în soluție apoasă, este:

a. o bază slabă;

c. un acid sla

105. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

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 electric între soluții prin intermediul ionilor.

5. Substantele ionice se dizolvă în solventi nepolari.

106. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

4. Specia chimică (F) este izoelectronică cu:

a. atomul de argon;

107. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

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

5. Coroziunea electrochimică are loc în atmosferă de

108. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

b. (C); **d.** (E).

4. Atomul din care s-a format specia chimică (A), are același număr de electroni de valență cu atomul de:

a. fluor; **c.** sodiu;

109. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

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

4. Clorul substituie bromul din compușii acestuia, deoarece are caracter nemetalic mai pronunțat.

5. În timpul funcționării pilei Daniell soluția de sulfat de cupru(II) se decolorează.

110. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

4. Substanța (F), în stare pură:

a. la - 5 ºC. este lichidă;

111. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

4. Soluția de hidroxid de sodiu conduce curentul electric.

5. În aer, fierul se acoperă cu un strat compact si aderent

112. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

4. Substanța chimică (A):

a. este insolubilă în apă;

113. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

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

4. În timpul funcționării acumulatorului cu plumb, concentrația electrolitului scade.

5. Dizolvarea dioxidului de carbon în apă este favorizată de creșterea presiunii.

114. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

4. Substanța chimică (A):

a. este insolubilă în apă;

115. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

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

5. Puntea de sare dintr-un element galvanic asigură neutra

116. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

4. Specia chimică (E):

a. are configuratia electr

117. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

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

5. Entalpiile molare de formare standard ale aluminiului si argintul

118. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

4. Este adevărat că:

a. (A) dizolvă (F) cu al

119. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

substanța din celelalte componente, în condiții standard.

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

5. Reactia dintre clor si iodura de potasiu demonstrează caracterul nemetalic mai pronuntat al clorului fată de iod.

120. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

4. Substanța (A):

a. este formată din

121. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

4. Ionul amoniu este baza conjugată a amoniacului.

5. În aer, aluminiul se acoperă cu un strat compact

122. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf



123. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

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

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

5. Solutia de acid clorhidric nu conduce curentul electric.

124. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

4. Substanța (C):

a. este o bază slab

125. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

4. Viteza unei reacţii scade cu scăderea concentraţiei reactanţilor.

5. În timpul funcționării pilei Daniell, catodul se consumă.

126. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

4. Substanța (E):

a. are în moleculă

127. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

4. Ruginirea fierului este un proces lent.

5. Apa are temperatură de fierbere ridicat

128. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

4. Substanța (A):

a. se dizolvă în apă

129. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

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

5. În timpul funcționării acumulatorului cu plumb se formează

130. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

4. Specia chimică (F):

a. este o bază slabă;

131. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

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

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

5. Dizolvarea dioxidului de carbon în apă este favorizată de cresterea presiunii.

132. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Substanța (A):

a. conduce curentu

133. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

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

5. În aer, aluminiul se acoperă cu un strat compact și aderent de oxid, care îl protejează împotriva corozi

134. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. Substanța (A):

a. conduce curenti

135. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

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

5. În aer, aluminiul se acoperă cu un strat compact si aderent de oxid, care îl prote

136. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

4. Este adevărat că:

a. (A) se poate obtine

137. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

4. Clorul substituie iodul din iodura de potasiu, deoarece are caracter nemetalic mai pronunțat decât iodul.

5. În timpul funcționării pilei Daniell, anodul se consumă.

138. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

b. (C) poate fi utilizată ca solvent polar;

d. (E) se formează prin legătura covalentă polară.

4. Specia chimică (B) se formează prin stabilirea unei legături chimice între o moleculă de apă și un proton. Această legătură este:

a. covalentă nepolară;

c. de hidrogen;

139. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

4. În stare lichidă, apa are moleculele asociate prin legături de hidrogen.

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

140. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

b. formează I_2 în reacție cu iodura de potas

4. Despre substanța (E) este adevărat că:

a. este o bază slabă;

141. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

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

5. Bazele sunt specii chimice capabile să cedeze protoni în soluți

142. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Despre substanța (A) este adevărat că:

a. este dură, dar casantă;

143. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

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

5. Dizolvarea hidroxidului de sodiu în apă este un fenomen exoterm.

144. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. La electroliza soluției apoase a substanței (A):

a. în spațiul anodic se formează hidrogen;

145. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

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

5. La anodul unui element galvanic are loc procesul de oxidar

146. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

4. Este fals că:

a. (A) formează

147. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

4. Într-o soluție cu *p*H = 11, turnesolul are culoarea roșie.

5. Reactia de neutralizare dintre un acid si o bază este o re

148. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

b. covalent coordinativă;

4. Despre substanța (D) este fals că:

a. are în moleculă o legătură covalentă

149. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

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

5. În solutia de hidroxid de sodiu, fenolftaleina se colore

150. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

4. Substanța (A):

a. este o bază tare

151. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

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

5. Reactia dintre acidul clorhidric si hidroxidul de sodiu are lo

152. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Despre substanța (C), implicată în construcția și funcționarea pilei Daniell, este adevărat că:

a. se formează în timpul functionării pilei;

c. se utilizează în constructia semicelu

153. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

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 pozitiv către ionii de clor.

5. În ionul complex $[Ag(NH_3)_2]^+$ moleculele de amoniac au rol de ligand.

154. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. În soluție apoasă, specia chimică cu molecula formată din trei atomi ai unor nemetale diferite, este:

a. o bază slabă;

c. un acid slab;

155. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

4. În timpul funcționării pilei Daniell, procesul de reducere are loc la electrodul confecționat din zinc.

5. Într-un proces exoterm entalpia totală a produsilor de reactie este mai mică decât entalpia totală a

156. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

4. Substanța (A):

a. cristalizează într

157. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

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

5. Cristalele de clorură de sodiu sunt casante.

158. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

4. Numărul de oxidare (N.O.) al sulfului în substanța (E), are valoarea:

a. - 2:

c. + 4:

159. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

4. Reacția dintre acidul clorhidric și hidroxidul de sodiu, în soluție apoasă, este endotermă.

5. Căldura de combustie reprezintă variatia de entalpie în procesul de ardere a unui mol de

160. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

4. Despre compusul (C) este adevărat că:

a. are în moleculă electroni neparticipanți;

161. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

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

5. Ionul metalic central din reactivul Tollens este divalent.

162. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Numărul de oxidare (N.O.) al clorului în substanța (C):

a. are valoarea -1;

163. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Variația de entalpie standard a reacției de ardere a unui combustibil este pozitivă.
5. Ionizarea acidului clorhidric în soluție apoasă este un proces reversibil.

164. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

4. Despre substanța (C) este adevărat că:

a. este o bază monoprotică tare:

165. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

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

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

166. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

4. În reacția dintre clor și substanța (B) nu se formează:

a. acidul clorhidric;

167. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

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

5. Baza conjugată a acidului clorhidric este anionul clorură

168. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

4. Numărul de oxidare (N.O.) al argintului în substanța (B):

a. are valoarea -1;

c. este eg

169. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

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 construcția pilei Daniell, puntea de sare menține contactul electric între soluții și neutralitatea acestora.

5. Reactia de neutralizare dintre acidul clorhidric si hidroxidul de sodiu este endotermă.

170. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

4. În molecula substanței (E):

a. atomul de oxigen pune 2 ele

171. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

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

172. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

4. Substanța (A):

a. are cristalele cas

173. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

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

5. În aer, aluminiul se acoperă cu un strat compact de oxid, care îl protejează împo

174. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

b. este un acid monoprotic; **d.** nu colorează turnesolul.

4. Despre substanța (A), implicată în construcția și funcționarea pilei Daniell, este adevărat că:

a. este electrodul la care are loc procesul de oxidare; **c.** se consumă în timpul funcționării p

175. Chimie — Subiectul I, exercițiul 4

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

4. Solubilitatea dioxidului de carbon în apă crește cu creşterea presiunii.

5. Soluția formată la dizolvarea hidroxidului de sodiu în apă **nu** conduce c