Subiectul I — Exercițiul 8

Chimie — Anorganica

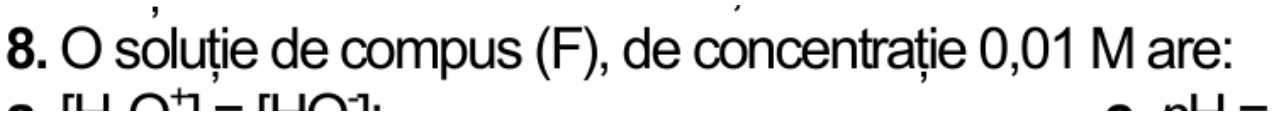
Toate aparițiile acestui exercițiu din toate modelele de examen din categoria de mai sus.

39 exerciții · din 39 sesiuni (2021–2026)

1. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf


8. O soluție de compus (F), de concentrație 0,01 M are:

2. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. are caracter puternic acid;

8. Despre substanța (B) este adevărat că:

a. se consumă în timpul functionării acumul

3. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

8. Concentrația molară a ionilor hidroniu dintr-o soluție apoasă a substanței (B), cu *p*H = 1, are valoarea:

4. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

8. O soluție de compus (D), de concentrație 0,1 M are:

5. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

8. Soluția apoasă a substanței (B):

6. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

8. Este un proces endoterm:

a. dizolvarea compusului (E) în

7. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

8. O soluție apoasă a compusului (C), cu *p*H = 2, are concentrația ionilor hidroniu egală cu:

a. 10^{-12} mol·L^{-1};

c. 2 mol·L^{-1};

8. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

8. Substanța (F):

a. formează în rea

9. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

8. O soluție apoasă a substanței (A), care conține 0,02 mol de substanță dizolvată în 200 mL de soluție, are:

a. *p*H = 3;

c. $[H_3O^+] = 0.02\ mol \cdot L^{-1}$;

10. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

8. O soluție apoasă a substanței (D), care conține 0,02 mol de substanță dizolvată în 200 mL de soluție, are:

11. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

8. O soluție apoasă a substanței (F), cu *p*H = 13, are:

a. $[H_3O^+] = 13\ mol \cdot L^{-1}$;

12. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

8. Este adevărat că,:

13. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

8. Este fals că:

a. substanta (A)

14. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf



15. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf



16. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

8. Concentrația molară a ionilor hidroniu dintr-o soluție apoasă a substanței (B), cu *p*H = 1, are valoarea:

17. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

8. O soluție apoasă a substanței (D) poate avea valoarea *p*H-ului egală cu:

a. 2:

c. 7:

18. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

8. Este adevărat că:

a. azotul are N.O. = +

19. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

8. Este adevărat că:

20. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

8. O soluție apoasă a substanței (A), care conține 0,03 mol de substanță în 0,3 L de soluție, are:

21. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

8. O soluție apoasă de compus (D), de concentrație 0,001 M are:

a. *p*H = 12;

c. *p*H = 2

22. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

8. Este adevărat că:

a. atomii substanței (E

23. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

8. În cristalele substanței (A), fiecare ion pozitiv este înconjurat în imediata sa vecinătate, de:

a. un ion negativ;

c. patru ioni negativi;

24. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

8. În cristalele substanței (F), fiecare ion clorură este înconjurat în imediata sa vecinătate, de:

a. un ion de sodiu;

c. patru ioni de sodiu;

25. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

8. O soluţie apoasă a substanței (E), de concentrație 0, 01 M, are *p*H-ul egal cu:

a. 2;

c. 10^{-12};

26. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

8. O soluţie apoasă a substanței (E), de concentrație 0, 01 M, are *p*H-ul egal cu:

27. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

8. O soluţie apoasă a substanței (A), de concentrație 0,001 M, are *p*H-ul egal cu:

a. 3:

c. 10^{-11}:

28. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. Ha reacționează cu apa; **d.** poate substitui ionii din rețeaua de potasiu.

8. Concentrația molară a ionilor hidroniu într-o soluție apoasă a substanței (B), cu *p*H = 1, are valoarea:

a. 10^{-7} mol·L^{-1}; **c.** 10^{7} mol·L^{-1};

29. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

8. Despre o soluție cu *p*H = 11, este adevărat că:

a. are concentratia ionilor hidroniu 10^{11} mol/L:

30. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

8. În cristalele substanței (A), fiecare ion pozitiv este înconjurat în imediata sa vecinătate, de:

a. un ion negativ;

c. patru ioni negativi;

31. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

8. La electroliza soluției apoase a substanței (E):

a. la anod migrează ionii de Cu^{2+}:

32. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

8. Despre soluția apoasă a unuia dintre compuși, care are *p*H = 11, este adevărat că:

a. are concentratia ionilor hidroniu 10^{-3} M; **c.** poate fi solutia apoasă a lu

33. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

8. La electroliza soluției apoase a substanței (F):

a. la anod migrează ionii de Na^+:

34. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

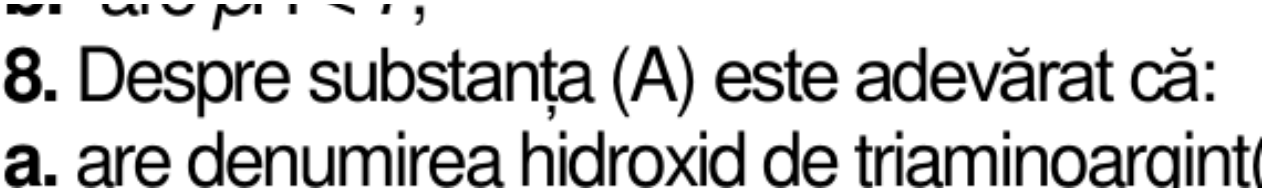
8. Despre substanța (F) este adevărat că:

a. are în moleculă o legătură covalentă pola

35. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf



36. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

8. Este adevărat că:

a. (A) se obtine la elec

37. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

8. La electroliza soluției apoase a substanței (F):

38. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

b. pH = 7; **d.** pH = 10.

8. În cristalele substanței (A), fiecare ion negativ este înconjurat în imediata sa vecinătate, de:

a. un ion pozitiv; **c.** patru ioni pozitivi;

39. Chimie — Subiectul I, exercițiul 8

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

8. Despre substanța (E) este adevărat că:

a. are denumirea hidroxid de diaminocupru