Subiectul I — Exercițiul 7

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 7

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf



2. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

7. Substanța (E):

a. are caracter slab

3. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. galben;

7. Despre substanța (E) este adevărat că:

a. este un acid mai tare decât (B):

4. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

7. Referitor la substanța (C), în stare pură și condiții standard:

a. are *p*H = 7;

5. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

b. apă;

7. Despre substanța (C) este adevărat că:

a. este insolubilă în apă;

6. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

b. două legături covalente nepolare; **d.** o legătură ionică.

7. O soluție apoasă a compusului (E), cu *p*H = 10, are concentraţia ionilor hidroxid egală cu:

a. 10^{-10} mol·L^{-1}; **c.** 4 mol·L^{-1};

7. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

7. Numărul de oxidare al sulfului în compusul (A) este:

a. -2;

8. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

7. O soluție apoasă a substanței (E), de concentrație 0,001 M, are:

9. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

7. Este adevărat că:

a. (A) nu reacționează

10. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

7. Substanța chimică (F):

a. este catodul acumulator

11. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

b. (2);

d. (4).

7. Numărul substanțelor care conțin un element chimic cu număr de oxidare -1 este egal cu:

a. 1;

c. 3;

12. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

b. (I) și (III);

7. O soluție apoasă a substanței (E), de concentrație 0,0001 M, are:

a. $[H_3O^+] < [HO^-]$;

c. $pH = 4$;

13. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

7. O soluție apoasă a substanței (C), de concentrație 0,01 M, are:

14. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

7. O soluție apoasă a substanței (C), cu *p*H = 11, are:

a. $[H_3O^+] > [HO^-]$;

15. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

7. O soluție apoasă a substanței (E), cu *p*H = 1, are:

a. $[H_3O^+] < [HO^-]$:

16. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

b. galben;

7. Despre substanța (E) este adevărat că:

a. este un acid mai tare decât (B):

17. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

7. În condiții standard și în stare pură, substanța (C):

a. are temperatura de fierbere 0ºC:

18. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

7. O soluție apoasă a substanței (E) cu *p*H = 2, are:

19. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

7. O soluție apoasă a substanței (E) cu *p*H = 2, are:

20. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

7. Despre pila Daniell la a cărei construcție se utilizează și substanța (E), este adevărat că:

a. are anodul confectionat din zinc;

c. la anodul său are loc procesul

21. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

7. Se adaugă, într-o eprubetă cu apă, o cantitate mică de substanță (D) și se agită ușor. Este adevărat că:

a. are loc o reactie cu efervescentă;

c. are loc dizolvarea, cu degajare de căldură;

22. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

7. O soluție apoasă a compusului (E), cu *p*H = 12, are concentraţia ionilor hidroxid egală cu:

a. 10^{-12} mol·L^{-1};

c. 12 mol·L^{-1};

23. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

7. O soluție apoasă a substanței (D), de concentrație 0,01 M, are:

a. *p*H = 2;

c. *p*H = 10;

24. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

7. O probă de 0,2 L de soluție apoasă care conține 0,02 mol de substanță (C), are:

a. *p*H = 1:

c. *p*H = 10:

25. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

7. La electroliza apei alcalinizată cu substanță (A):

a. la anod migrează ionii HO^-;

26. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

b. are caracter ionic mai slab;

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

a. la anod migrează doar ionii HO^-;

27. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

7. La electroliza soluției apoase a substanței (C):

28. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

7. Specia chimică (A):

a. formează hidrogen îr

29. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

b. galben; **d.** portocaliu.

7. La adăugarea unei soluții apoase de substanță (C) peste o soluție apoasă de substanță (B), are loc o reacție chimică. Despre această reacție este fals că:

a. are loc cu transfer de electroni; **c.** este o reactie de neutralizare;

30. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. (I) și (III);

d. (II) și (IV).

7. O soluție apoasă a substanței (D), de concentrație 0,01 M, are:

a. $pH = 2$;

c. $pH = 9$;

31. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

7. O soluție obținută la dizolvarea în apă a unei substanțe care a generat, prin ionizare, specia chimică (C):

a. colorează în albastru turnesolul:

c. este solutia unui acid:

32. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

7. În schemă sunt ecuațiile unor reacții de obținere a compușilor (B) și (C):

$$2H_2O + 2\mathbf{a} \rightarrow 2NaOH + H_2 \qquad H_2 + \mathbf{b} \rightarrow 2HCl$$

Este adevărat că:

a. iodul are caracter nemetalic mai pronunțat decât ***b***: **c.** substanța ***a*** este lichidă, în

33. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

7. O soluție apoasă a substanței (D), cu *p*H = 12:

a. colorează în rosu turnesolul;

34. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

7. O soluție apoasă a substanței (C), cu $[H_3O^+] = 10^{-11}$ mol·L^{-1} , are:

35. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

7. Despre o soluție apoasă a substanței (B) este adevărat că:

a. are *p*H > 7;

c. înr

36. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. (II);

7. O soluție apoasă a substanței (C):

a. colorează în albastru fenolftaleina:

37. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

7. O soluție apoasă cu *p*H = 11:

a. poate fi solutia apoasă a subst

38. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

7. O soluție apoasă a substanței (D), de concentrație 0,1 M, are:

a. *p*H = 1:

c. *p*H = 9:

39. Chimie — Subiectul I, exercițiul 7

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

b. cu transfer de protoni;

7. Despre o soluție apoasă a substanței (F) este fals că:

a. are *p*H > 7;