Subiectul I — Exercițiul 9

Chimie — Anorganica

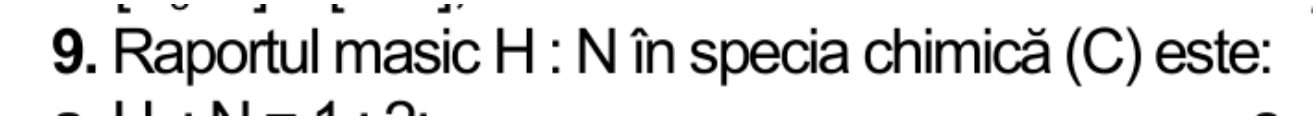
Toate aparițiile acestui exercițiu din toate modelele de examen din categoria de mai sus.

39 exerciții · din 39 sesiuni (2021–2026)

1. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf



2. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

9. O soluție apoasă a compusului (F), care are concentrația molară a ionilor hidroxid 10^{-1} mol·L^{-1}, are:

3. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

9. Raportul masic oxigen : carbon în substanța (D) este:

a. 1 : 3;

4. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

9. Raportul masic C : N în specia chimică (A) este:

a. 1 : 1;

5. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

9. Procentajul masic al cuprului în specia chimică (C) este:

a. egal cu al oxigenului: **c.** mai mar

6. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

b. reacția substanței (B) cu apa;

9. Un număr de $24,088 \cdot 10^{23}$ atomi se găsesc în:

a. 0,01 kmol de substanță (C);

7. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

9. Într-un mol de compus (D) sunt:

a. 7 g de azot:

8. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

9. Există 3,55 g de clor în:

a. 0,2 mol de substanță (A);

9. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

9. Există 4,8 g de oxigen în:

a. 0.1 mol de substantă (A):

10. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

9. Există 355 g de clor în:

a. 0,1 mol de substanță (A)

11. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

9. În 5,85 g de substanță (C), există aceeași:

a. masă de clor ca în 0,1 mol de substantă (B)

12. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

9. Au raportul atomic egal cu unitatea substanțele:

a. (A). (C) si (D):

13. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf

9. Raportul masic Na : O este:

a. 1 : 1 în substanta (C):

14. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

9. Raportul masic:

a. Mg : H este 1 : 2

15. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

9. O cantitate de 2 mol de:

a. (A) contine $6{,}022 \cdot 10^{23}$ mo

16. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

9. Raportul masic oxigen : carbon în substanța (D) este:

a. 1 : 3:

17. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

b. 3;

9. Raportul masic H : O în specia chimică (E) este:

a. 1 : 3:

18. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

9. Raportul masic este:

a. C : N = 6 : 7 în substan

19. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

9. Există același număr de atomi în:

a. 2 mol de compus (D) si 3 mol de co

20. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

9. Raportul masic:

a. Na : Br = 1 : 1 în

21. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

9. Raportul masic Na : O în specia chimică (D) este:

a. 8 : 11;

22. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

9. În compusul (E) raportul masic:

a. Na : O = 1 : 1;

23. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. ionii negativi;

9. În 33,2 g de substanță (C), sunt:

a. 1,12 g de azot;

24. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

9. În 31,8 g de substanță (D), sunt:

a. 1,4 g de hidrogen;

25. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

9. Raportul masic N : H în substanța (B) este:

a. 1 : 4;

26. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

9. Raportul masic Cu : O în substanța (A) este:

a. 1 : 1;

27. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

9. Raportul masic Fe : C în substanța (B) este:

a. 18 : 7:

28. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

9. În specia chimică (C) procentajul masic al oxigenului, este:

a. egal cu al cuprului; **c.** m

29. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

9. Raportul masic N : C în specia chimică (B) este:

a. 1 : 1;

30. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

9. Au raportul atomic 1 : 1:

a. (A). (C) si (D):

31. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

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

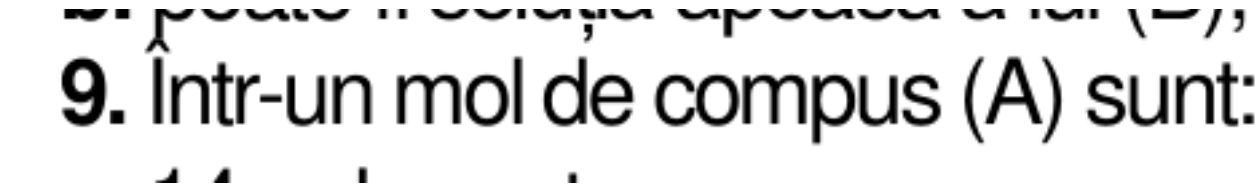
a. are rol de anod;

c. se formează în timp

32. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf



33. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. la anod se formează Cl_2;

d. la catod se formează ClO^-.

9. Despre substanța (E), utilizată în construcția acumulatorului cu plumb, este fals că:

a. are rol de anod;

c. este agentul oxidant când acumul

34. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

b. nu are electroni nepartajați în molecula; **d.** reacționează cu soluția de potasiu cu formare de I_2.

9. O probă de substanță (B) care ocupă un volum de 4,48 L măsurați în condiții normale de temperatură și de presiune, cântărește:

a. 0.34 g; **c.** 34 g;

35. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

9. La electroliza substanței (C) în stare de topitură:

a. la anod se formează un gaz galben-verzui:

36. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

b. (E) este reactivul Schweizer; **d.** (E) are raportul masic Pb : O = 2 : 1.

9. Despre substanța (E) utilizată la construcția acumulatorului cu plumb, este fals că, în timpul debitării de curent electric:

a. are rol de anod; **c.** ionii Pb^{4+} din compozitia sa acceptă electroni;

37. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

b. la arsă se formează hidrogen; **d**

9. Reacția dintre substanțele (C) și (D) este o reacție care:

a. are loc cu absorbtie de căldură: **c**

38. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

b. tr[illegible] pozitivi;

d. [illegible] ioni pozitivi.

9. Despre electroliza soluției apoase a substanței (C), este adevărat că:

a. ionii K^+ migrează la anod;

c. în spațiul anodic se f[illegible]

39. Chimie — Subiectul I, exercițiul 9

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

9. La electroliza soluției apoase de clorură de sodiu **nu** se obține:

a. (B):

c. hidroge