Subiectul I — Exercițiul 10

Chimie — Anorganica

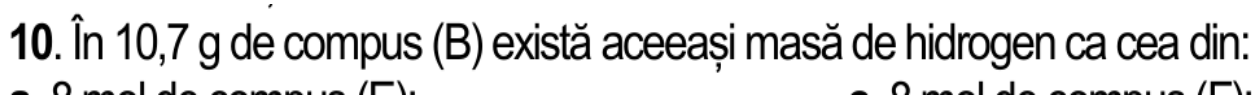
Toate aparițiile acestui exercițiu din toate modelele de examen din categoria de mai sus.

39 exerciții · din 39 sesiuni (2021–2026)

1. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Model Oficial

2021_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf


10. În 10,7 g de compus (B) există aceeași masă de hidrogen ca cea din:

2. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Simulare Nationala

2021_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

10. În 2 mol de compus (B), sunt:

a. 8 g de oxigen;

3. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Speciala Subiect V04 · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

10. Există:

a. 0,6 g de

4. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test01

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test01.pdf

10. În 10,8 g de compus (A) există aceeași masă de azot cea din:

a. 5.6 mol de azot: **c.** 21.4 g

5. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test02

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test02.pdf

10. În 22,35 g de compus (E) există aceeași cantitate de clor ca cea din:

a. 0,75 mol de compus (B);

c. 10,95 g de compus (E

6. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test03

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test03.pdf

10. O probă de 20 g de sodă caustică, de puritate 90%, procentaj masic, conține:

a. 18 g de impurități; **c.** 0,45 mol de substanță

7. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test04

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test04.pdf

10. Compusul (A) are raportul masic:

a. Cu : S = 1 : 1;

8. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test05

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test05.pdf

10. Raportul masic metal : oxigen în compusul (C) este:

a. 1 : 12;

9. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test06

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test06.pdf

10. Raportul masic carbon : oxigen în compusul (D) este:

a. 1 : 4:

10. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test07

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test07.pdf

10. Raportul masic potasiu : iod în compusul (C) este:

a. 1 : 3:

11. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test08

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test08.pdf

10. Raportul masic H : O este:

a. 1 : 1 în compusul (A):

12. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test09

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test09.pdf

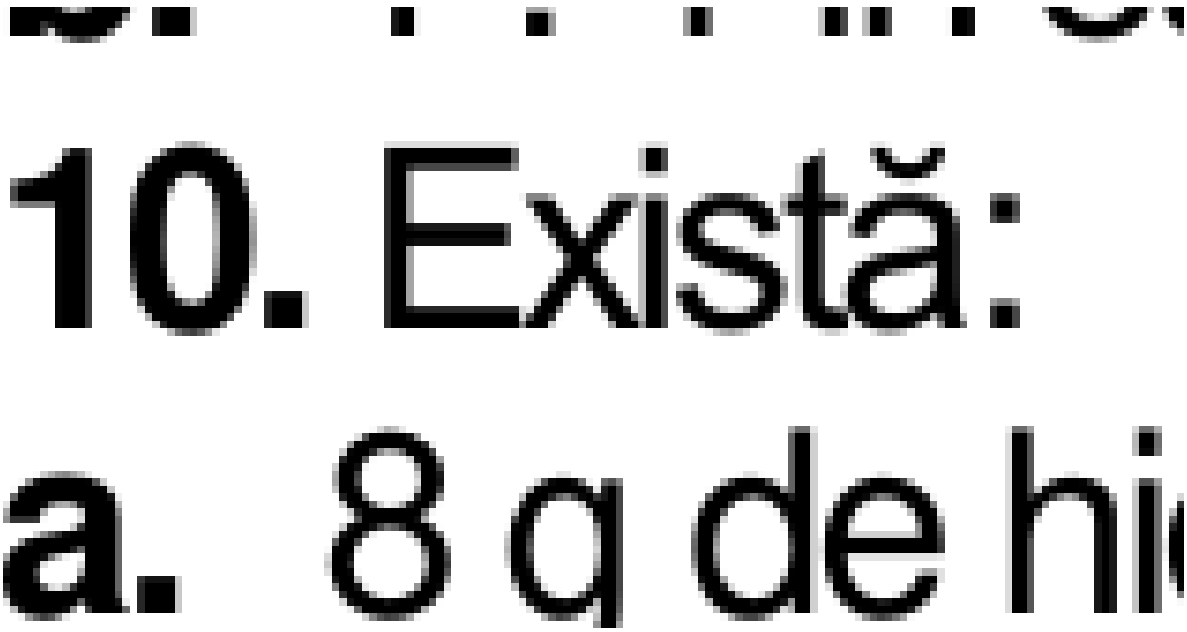
10. Sunt 8 g de hidrogen în:

a. 232 g de substanță (C);

13. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test10

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test10.pdf



14. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test11

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test11.pdf

10. Există:

a. 5 g de hi

15. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Teste Antrenament Oficiale · Test12

2021_Chimie_Anorganica_Teste_Antrenament_Oficiale_Subiect_Test12.pdf

10. Există:

a. 3.55 g de

16. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Toamna August · V04

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V04.pdf

10. Există:

a. 0,6 g de H

17. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2021 · Vara Iunie · V01

2021_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

10. În 16,2 g de substanță (C) există aceeași cantitate de oxigen ca cea din:

a. 26,25 g de acid hipocloros; **c.** 1 mol de hidroxic

18. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2022 · Model Oficial

2022_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

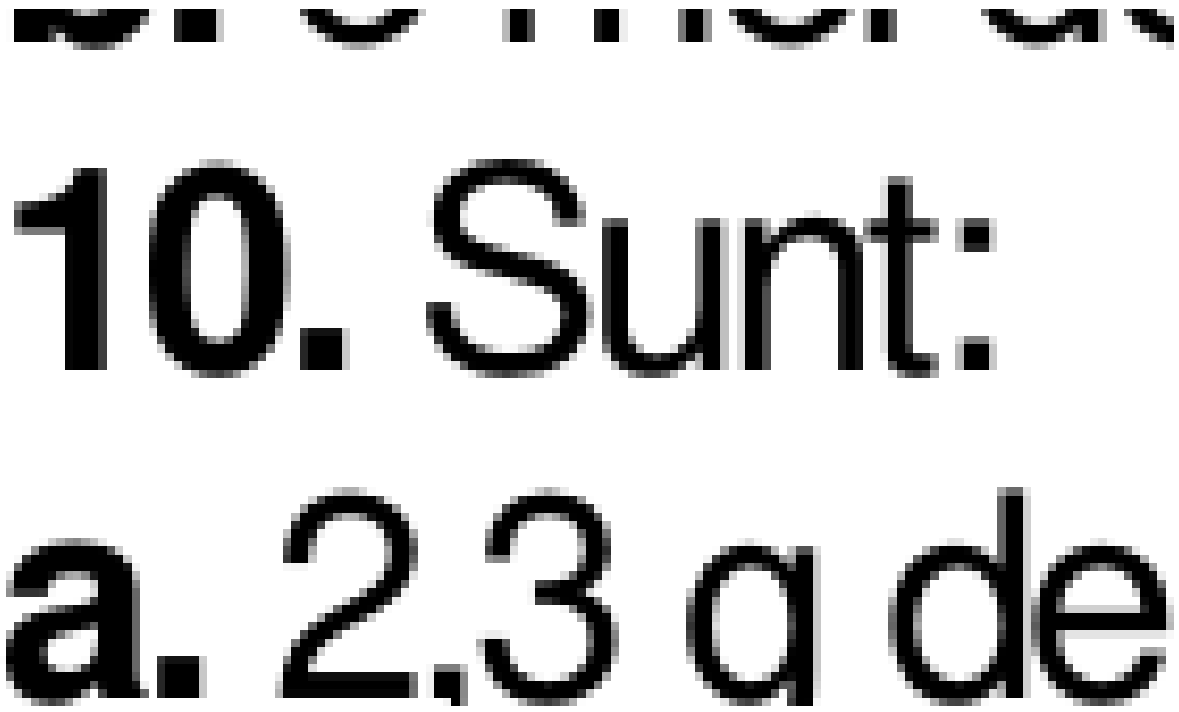
10. Sunt:

a. 2,3 g de

19. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2022 · Simulare Nationala

2022_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf



20. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2022 · Speciala Subiect V04 · V04

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

10. Există 10 g de hidrogen în:

a. 10 mol de substanță (D):

21. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2022 · Toamna August · V05

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V05.pdf

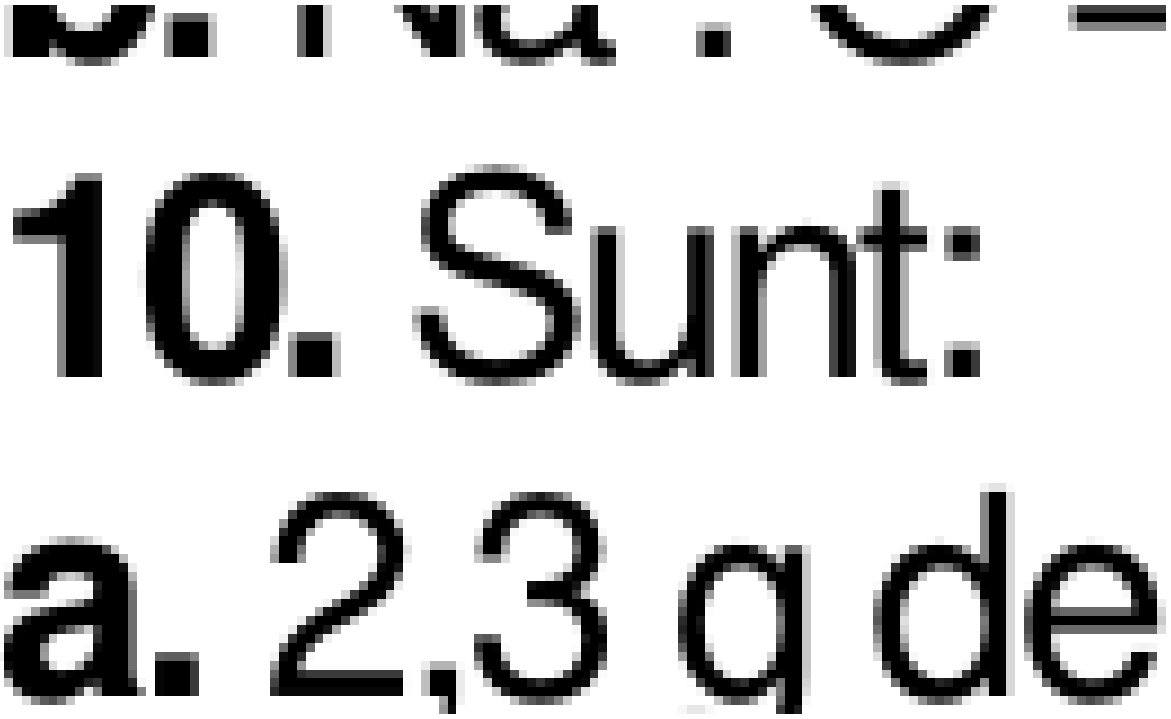
10. În 10,8 g de compus (A) există aceeași cantitate de hidrogen ca cea din:

a. 0.3 mol de acid clorhidric; **c.** 14.6 g de acid clo

22. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2022 · Vara Iunie · V01

2022_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf



23. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2023 · Model Oficial

2023_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

10. Există aceeași masă de clor în:

a. 1 mol (A) si 2 mol (D):

24. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2023 · Simulare Nationala

2023_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

10. Există aceeași masă de hidrogen în:

a. 1 mol (C) si 2 mol (E):

25. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2023 · Speciala Subiect V06 · V06

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf

10. Conțin aceeași cantitate de azot:

a. 1 mol de substantă (B) si 3 mol de s

26. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2023 · Toamna August · V07

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V07.pdf

10. Conțin aceeași cantitate de cupru:

a. 0,4 mol de (A) si 0,2 mol de (C);

27. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2023 · Vara Iunie · V05

2023_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V05.pdf

10. Conțin aceeași cantitate de carbon:

a. 1 mol de substantă (B) si 8 mol de sub

28. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2024 · Model Oficial

2024_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

10. Sunt 7,1 g de clor în:

a. 1 mol (B):

29. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2024 · Simulare Nationala

2024_Chimie_Anorganica_Simulare_Nationala_Subiect.pdf

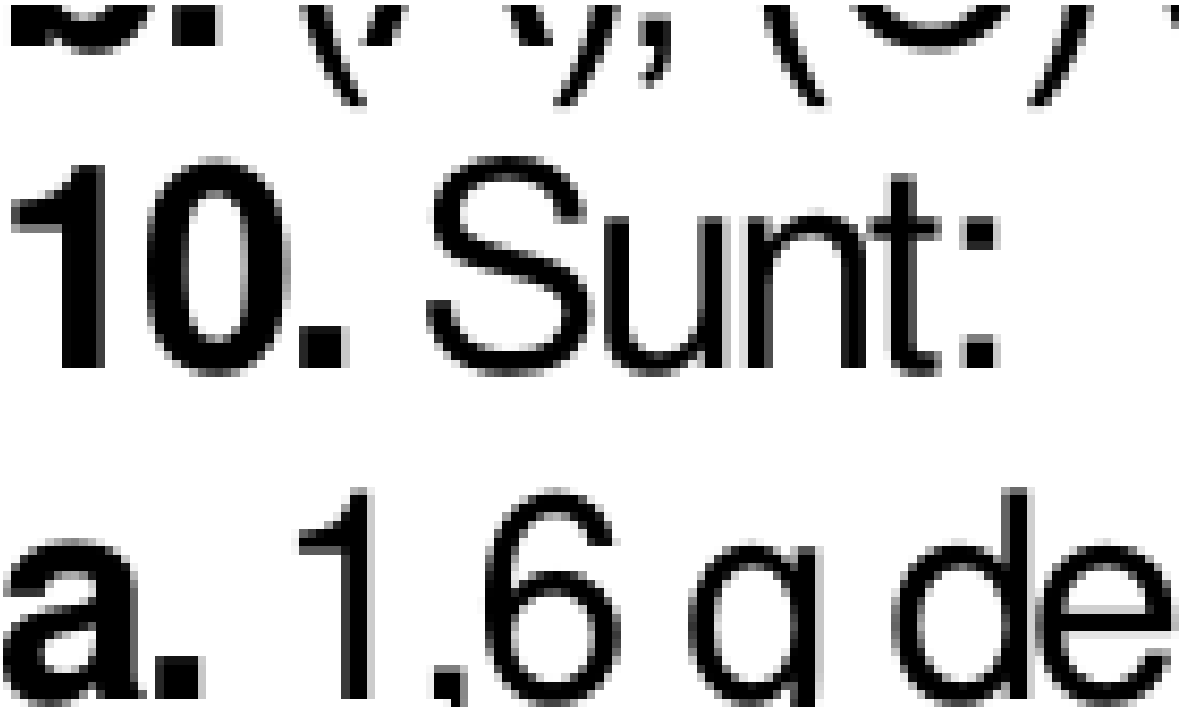
10. În 1,2 g de compus (C) există aceeași masă de hidrogen ca cea din:

a. 0.03 mol de apă; **c.** 0.17 g de am

30. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2024 · Speciala Subiect V04 · V04

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf



31. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2024 · Toamna August · V08

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V08.pdf

10. În 2 mol de substanță (B) sunt:

a. 182 g de cupru;

32. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2024 · Vara Iunie · V03

2024_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

10. Într-un mol de compus (E):

a. masa cuprului este egală cu r

33. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2025 · Model Oficial

2025_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

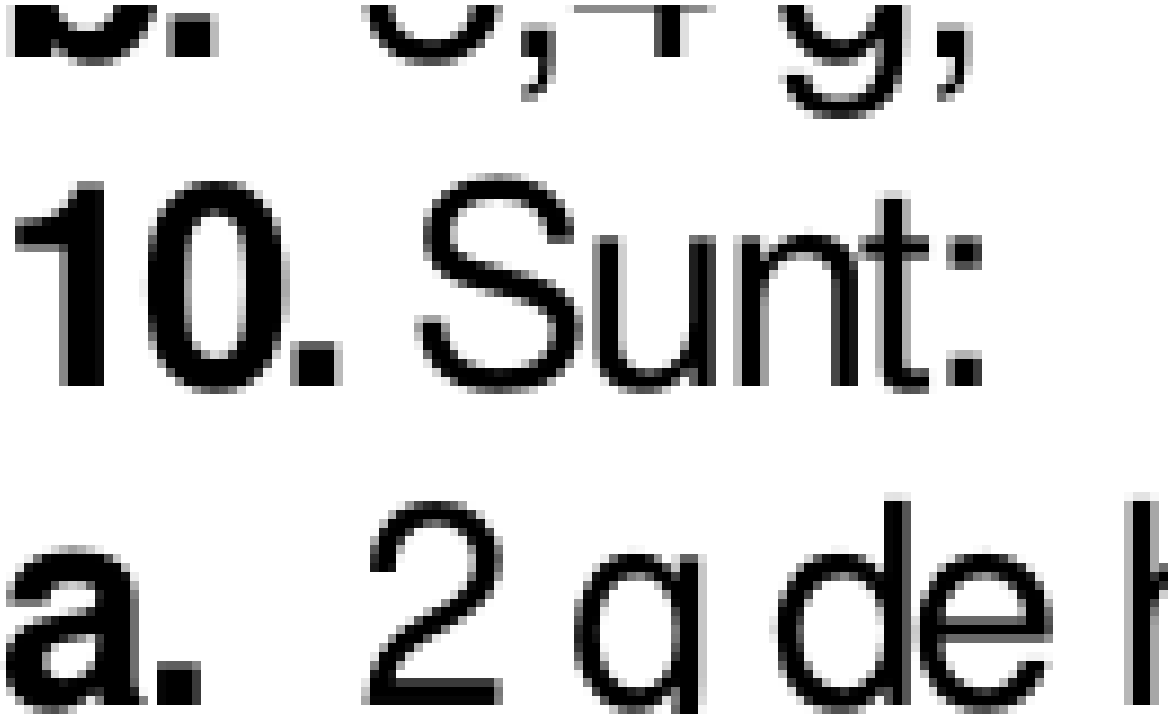
10. În 86 g de substanță (B) sunt:

a. 16,2 g de carbon;

34. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2025 · Speciala Subiect V06 · V06

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V06.pdf



35. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2025 · Vara Iunie · V01

2025_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V01.pdf

10. În 3 mol de substanță (A) sunt:

a. 32 g de oxigen;

36. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2026 · Model Oficial

2026_Chimie_Anorganica_Model_Oficial_Subiect.pdf

10. În 31,8 g de substanță (B) sunt:

a. 16,2 g de argint;

37. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2026 · Speciala Subiect V04 · V04

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Speciala_Subiect_V04.pdf

10. În 63,6 g de substanță (B) sunt:

a. 34,2 g de argint;

38. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2026 · Toamna August · V01

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Toamna_August-Septembrie_Subiect_V01.pdf

10. În 47,7 g de substanță (F) sunt:

a. 34,2 g de argint;

39. Chimie — Subiectul I, exercițiul 10

Sursă: 2026 · Vara Iunie · V03

2026_Chimie_Anorganica_Sesiune_Vara_Iunie-Iulie_Subiect_V03.pdf

b. (C);

10. În 41,5 g de substanță (E) sunt:

a. 16 g de oxigen;