

**Examenul național de bacalaureat 2026**  
**Proba E. d)**  
**Chimie anorganică**  
**BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE**

Varinata 2

- Se punctează orice modalitate de rezolvare corectă a cerințelor.
- Nu se acordă punctaje intermediare, altele decât cele precizate explicit în barem. Nu se acordă fracțiuni de punct.
- Se acordă zece puncte din oficiu. Nota finală se calculează prin împărțirea la zece a punctajului total acordat pentru lucrare.

**SUBIECTUL I** (40 de puncte)

*Pentru itemii acestui subiect, în situația în care, candidatul scrie numărul itemului însoțit de mai multe litere și nu de o singură literă, așa cum prevede cerința, se acordă 0 puncte.*

**Subiectul A** 30 de puncte  
(10x3p)

1. c; 2. d; 3. b; 4. d; 5. d; 6. a; 7. d; 8. a; 9. a; 10. c.

**Subiectul B** 10 puncte

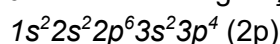
1. F; 2. A; 3. F; 4. A; 5. A. (5x2p)

**SUBIECTUL al II-lea** (25 de puncte)

**Subiectul C** 15 puncte

1. numărul de neutroni: 71 (1p), numărul electronilor 51 (1p) 2p

2. a. scrierea configurației electronice a atomului elementului (E):



b. notarea poziției elementului (E) în Tabelul periodic: grupa 16 sau VIA (1p),  
perioada 3 (1p) 4p

3. modelarea formării legăturii chimice în molecula de acid clorhidric, utilizând  
simbolurile elementelor chimice și puncte pentru reprezentarea electronilor 2p

4. a. modelarea procesului de ionizare a atomului de sodiu, utilizând simbolul  
elementului chimic și puncte pentru reprezentarea electronilor (2p)

b. notarea caracterului chimic al sodiului: caracter metalic (1p) 3p

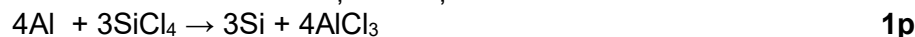
5. raționament corect (3p), calcule (1p),  $c = 0,1 \text{ M}$  4p

**Subiectul D** 10 puncte

1. a. scrierea ecuațiilor proceselor de oxidare a aluminiului (1p), respectiv de  
reducere a siliciului (1p)

b. notarea rolului aluminiului: agent reducător (1p) 3p

2. notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției:



3. a. scrierea ecuației reacției globale care are loc la electroliza soluției apoase de  
sulfat de cupru-pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și  
ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai  
ecuației reacției (1p)

b. raționament corect (3p), calcule (1p),  $m = 20,48 \text{ g}$  de cupru 6p

**SUBIECTUL al III-lea** (25 de puncte)

**Subiectul E** 15 puncte

1. raționament corect (2p), calcule (1p),  $V_{\text{apă}} = 100 \text{ ml}$  3p

2. raționament corect (2p), calcule (1p),  $\% \text{Mg} = 42,85$   $\% \text{S} = 57,14$  3p

3. a. ecuația reacției chimice (1p)

b. raționament corect (2p), calcule (1p),  $m_{\text{calcar}} = 250 \text{ g}$  4p

4. raționament corect (1p), calcule (1p),  $m_{\text{NaOH}} = 10 \text{ g}$  2p

5. scrierea a 3 proprietăți (1p·3) 3p

**Subiectul F** 10 puncte

1. scrierea ecuației reacției care are loc la ionizarea acidului clorhidric în apă 2p

- 2.** raționament corect (2p), calcule (1p),  $N=0.5 \cdot N_A=3.011 \cdot 10^{23}$  atomi de S **3p**
- 3. a.** raționament corect (2p), calcule (1p),  $V = 16,4$  L
- b.** raționament corect (1p), calcule (1p),  $m = 1$  g de hidrogen **5p**