

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

Simulare județeană

- Se punctează orice modalitate de rezolvare corectă a cerințelor.
- Nu se acordă fracțiuni de punct, dar se pot acorda punctaje intermediare pentru rezolvări parțiale, în limitele punctajului indicat în barem.
- 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 puncte**
1. a; 2. b; 3. d; 4. c; 5. d; 6. c; 7. a; 8. d; 9. c; 10. b. **(10x3p)**

Subiectul B **10 puncte**
1. F; 2. F; 3. A; 4. F; 5. A. **(5x2p)**

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

Subiectul C **15 puncte**

1. numărul de neutroni=35 (1p); numărul de electroni=30 (1p) **2p**

2. a. scrierea configurației electronice a atomului elementului (E): $1s^2 2s^2 2p^2$ (2p)

b. notarea poziției elementului (E) în Tabelul periodic: grupa 14 sau IVA (1p), perioada 2 (1p) **4p**

3. modelarea formării legăturii chimice în molecula de azot, utilizând simbolul elementului chimic și puncte pentru reprezentarea electronilor **2p**

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

b. notarea caracterului electrochimic al sodiului (electropozitiv) (1p) **3p**

5. raționament corect (3p), calcule (1p), $c = 0,11 \text{ M}$ **4p**

Subiectul D **10 puncte**

1. a. scrierea ecuațiilor proceselor de oxidare a carbonului(1p), respectiv de reducere a cuprului (1p)

b. notarea rolului carbonului: agent reducător (1p)

c. notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției:
 $2\text{CuO} + \text{C} \rightarrow 2\text{Cu} + \text{CO}_2$ (1p) **4p**

2. a. scrierea ecuației reacției dintre clor și iodura de potasiu-pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)

$\text{Cl}_2 + 2\text{KI} \rightarrow \text{I}_2 + 2\text{KCl}$

b. raționament corect (3p), calcule (1p), $m = 7,1 \text{ g}$ de clor **6p**

SUBIECTUL al III-lea (25 de puncte)**Subiectul E 15 puncte**

1. raționament corect (2p), calcule (1p), $\Delta_f H_{CH_4}^0 = 13,3 kJ/mol$ 3p
2. raționament corect (2p), calcule (1p), $Q = 17800 kJ$ 3p
3. raționament corect (2p), calcule (1p), $m = 0,2 kg$ de apă 3p
4. raționament corect: $\Delta_r H^0 = \Delta_r H_1^0 - \Delta_r H_2^0$ 4p
5. scrierea formulelor chimice în sensul creșterii stabilității substanțelor: $FeS_2(s)$, $Fe_2O_3(s)$, $Fe_3O_4(s)$ 2p

Subiectul F 10 puncte

1. scrierea ecuației reacției care are loc între sodiu și apă-pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p) 2p
2. raționament corect (2p), calcule (1p), $n = 2$ 3p
3. a. raționament corect (2p), calcule (1p), $p = 8,2 atm$
b. raționament corect (1p), calcule (1p), $m = 880g CO_2$ 5p