

Simularea examenului național de bacalaureat 2026

Proba E. d) Chimie anorganică

BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE

- 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 de puncte

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

10x3 puncte

Subiectul B

10 puncte

1. F 2. A 3. A 4. F 5. A

5x2 puncte

Subiectul al II-lea

25 de puncte

Subiectul C

15 puncte

1 numărul de masă:80(1p), numărul de electroni:35(1p)

2 puncte

2 a)scrierea configurației electronice a atomului elementului (E): $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ (2p)

4 puncte

b)notarea poziției elementului (E) în tabelul periodic:grupa 16 sau VI A(1p), perioada 3(1p)

3 modelarea formării legăturii chimice în molecula de apă, utilizând simbolurile elementelor chimice și puncte pentru reprezentarea electronilor

2 puncte

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

3 puncte

b)notarea caracterului chimic al clorului(1p)

5 raționament corect(3p), calcule(1p), $c=10\%$

4 puncte

Subiectul D

10 puncte

1 a. scrierea ecuațiilor proceselor de oxidare a clorului (1p), respectiv reducere a manganului (1p)

3 puncte

b. notarea denumirii substanței cu rol de agent reducător HCl (1p)

2 Notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției(1p)

1 punct



3 a. Scrierea ecuației reacției dintre fier și acid clorhidric –pentru scrierea formulelor chimice ale reactanților și produșilor (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației chimice (1p)

6 puncte

b. raționament corect (3p), calculi (1p), $\eta = 75,78\%$

Subiectul al III-lea

25 de puncte

Subiectul E 15 puncte

15 puncte

1 a. -1652,9kJ(1p)

5 puncte

b. reacție exotermă(1p)

c.raționament corect (2p), calcule (1p), $\Delta_f H^0 \text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3(l) = -669,6\text{kJ}$

2 raționament corect (1p), calcule (1p), $Q = 330,58 \text{ kJ}$

2 puncte

3 raționament corect (2p), calcule (1p), $Q = 55176\text{J}$

3 puncte

4 raționament corect (3p), expresia (1p), $\Delta H_r = \Delta H_{r2} + \Delta H_{r3} - \Delta H_{r1}$

4 puncte

5 CO_2 este substanța mai stabilă (1p)

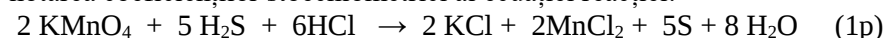
1 puncte

Subiectul F

10 puncte

1 scrierea ecuațiilor proceselor de oxidare a sulfului(1p) și de reducere a manganului (1p), notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției:

3 puncte



2 raționament corect (2p), calcule (1p), $m = 31,6 \text{ g KMnO}_4$

3 puncte

3 a. calcularea numărului de atomi de Cl din probă (1 p) $6,022 \cdot 10^{24}$ atomi Cl,

4 puncte

b. Raționament corect (1p), calcule (1 p) , $p = 5,945 \text{ atm}$,

c. determinarea volumului de clor în c.n. (1 p) $V = 112 \text{ L}$.