

Examenul național de bacalaureat 2022
Proba E. d)
Chimie anorganică

BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE

Model

- Se punctează orice modalitate de rezolvare corectă a cerințelor.
- 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

1. b; 2. d; 3. b; 4. a; 5. c; 6. b; 7. b; 8. d; 9. a; 10. d. (10x3p)

Subiectul B 10 puncte

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

SUBIECTUL al II-lea (25 de puncte)

Subiectul C 15 puncte

1. numărul protonilor: 38 (1p), numărul neutronilor: 50 (1p) 2 p

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

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

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

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

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

5. raționament corect (3p), calcule (1p), $m = 176,4$ g de apă 4 p

Subiectul D 10 puncte

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

b. notarea formulei chimice a substanței cu rol de agent reducător: C (1p) 3 p

2. notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției:



3. a. scrierea ecuației reacției dintre magneziu și oxigen - pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și a produsului de reacție (1p), pentru notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției (1p)

b. raționament corect (3p), calcule (1p), $m = 22,4$ g MgO 6 p

SUBIECTUL al III-lea (25 de puncte)

Subiectul E 15 puncte

1. raționament corect (2p), calcule (1p), $\Delta_f H^\circ_{\text{NO}_2(\text{g})} = 33,2 \text{ kJ mol}^{-1}$ 3 p

2. raționament corect (2p), calcule (1p), $Q = 273,12 \text{ kJ}$ 3 p

3. raționament corect (2p), calcule (1p), $m = 5 \text{ kg}$ de apă 3 p

4. raționament corect (4p): $\Delta_r H^\circ = -\Delta_f H^\circ_1 + \Delta_f H^\circ_2 + \Delta_f H^\circ_3$ 4 p

5. scrierea formulelor chimice în sensul descreșterii stabilității substanțelor: $\text{CHF}_3(\text{g})$, $\text{CHBr}_3(\text{g})$, $\text{CHI}_3(\text{g})$ 2 p

Subiectul F 10 puncte

1. notarea formulei chimice a bazei conjugate a acidului cianhidric: CN^- 1 p

2. raționament corect (3p), calcule (1p), $n_A = 1$, $n_B = 2$ 4 p

3. a. raționament corect (2p), calcule (1p), $p = 1,64 \text{ atm}$

b. raționament corect (1p), calcule (1p), $m = 34 \text{ g NH}_3$ 5 p