

**Examenul de bacalaureat național 2020**

**Proba E. d)**

**Chimie anorganică**

**BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE**

**Test 10**

- 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 10 puncte din oficiu. Nota finală se calculează prin împărțirea la 10 a punctajului total acordat pentru lucrare.

**SUBIECTUL I (30 de puncte)**

**Subiectul A. 10 puncte**

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

**Subiectul B. 10 puncte**

1. c; 2. d; 3. a; 4. d; 5. c. (5x2p)

**Subiectul C. 10 puncte**

1. d; 2. f; 3. e; 4. b; 5. c. (5x2p)

**SUBIECTUL al II-lea (30 de puncte)**

**Subiectul D.**

1. precizarea compoziției nucleare pentru atomul  $^{65}_{30}\text{Zn}$  - 30 de protoni și 35 neutroni (2x1p) **2 p**

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

b. notarea poziției elementului (E) în Tabelul periodic: grupa 15 (V A) (1p), perioada 2 (1p) **4 p**

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

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

4. a. modelarea legăturii chimice din azot, utilizând simbolurile elementelor chimice și puncte pentru reprezentarea electronilor (2p)

b. notarea numărului de electroni neparticipanți la legături chimice: 2 perechi de electroni (1p) **3 p**

5. a. scrierea ecuației reacției care are loc la anodul pilei Daniell (2p)

b. precizarea tipului procesului care are loc la anodul pilei Daniell: oxidare (1p) **3 p**

**Subiectul E.**

1. scrierea ecuațiilor proceselor de oxidare a clorului (1p) și de reducere a plumbului (1p) **2 p**

2. notarea coeficienților stoechiometrici ai ecuației reacției de la *punctul 1*:



3. a. raționament corect (1p), calcule (1p),  $m_{\text{NaOH}} = 80\text{ g}$

b. raționament corect (1p), calcule (1p),  $c = 40\%$  **4 p**

4. scrierea ecuației reacției dintre clor și iodura de potasiu-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 (2p), calcule (1p),  $m_{\text{KCl}} = 670,5\text{ g}$  **5 p**

5. raționament corect (2p), calcule (1p),  $\text{pH} = 12$  **3 p**

**SUBIECTUL al III-lea (30 de puncte)**

**Subiectul F.**

1. a. raționament corect (2p), calcule (1p),  $\Delta_r H^0 = + 177,6\text{ kJ/mol}$

b. precizarea tipului reacției: reacție endotermă (1p) **4 p**

2. raționament corect (1p), calcule (1p),  $Q = 694,5\text{ kJ}$  **2 p**

3. raționament corect (1p), calcule (1p),  $Q = 41,8\text{ kJ}$  **2 p**

4. raționament corect (4p), calcule (1p),  $\Delta_r H^0 = - 2\Delta_r H_1^0 - 2\Delta_r H_2^0 + 3\Delta_r H_3^0 - 3\Delta_r H_4^0$  **5 p**

5. notarea formulei chimice a hidrocarburii cea mai stabilă termodinamic:  $\text{CH}_4$  (1p), justificare corectă (1p) **2 p**

**Subiectul G.**

1. precizare corectă: reacție rapidă **1 p**

2. raționament corect (2p), calcule (1p),  $V_{\text{O}_2} = 24,6\text{ L}$  **3 p**

3. a. raționament corect (1p), calcule (1p),  $N = 0,3 \cdot N_A = 18,066 \cdot 10^{22}$  molecule  $\text{NH}_3$

b. raționament corect (1p), calcule (1p),  $m_{\text{CO}_2} = 88\text{ g}$  **4 p**

4. raționament corect (3p), calcule (1p),  $v_2 = 4 \cdot v_1$  (viteza de reacție crește de 4 ori) **4 p**

5. a. scrierea ecuației reacției de ionizare, în soluție apoasă, a acidului cianhidric-pentru scrierea corectă a formulelor chimice ale reactanților și ale produșilor de reacție (1p), pentru reacție reversibilă (1p)

b. notarea numărului de specii chimice din soluția apoasă a acidului cianhidric: 4 specii chimice (1p) **3 p**