



**MINISTERUL EDUCAȚIEI, CERCETĂRII,
TINERETULUI ȘI SPORTULUI
OLIMPIADA NAȚIONALĂ DE CHIMIE
BAIA-MARE
01.04. – 06.04. 2012**

**Barem de evaluare și de notare
Proba teoretică
Clasa a VIII-a**

Subiectul I

(20 de puncte)

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

10 itemi x 2 puncte = 20 puncte

Subiectul al II-lea

(25 de puncte)

A. 15 puncte

- | | |
|---|------------------|
| a) 7 ecuații chimice x 1 | 7 puncte; |
| b) randament 83,(3)%..... | 4 puncte |
| c) KCl – leg. Ionică..... | 1 punct |
| Cl ₂ – legătură covalentă nepolară simplă..... | 1 punct |
| H ₂ O – legătură covalentă polară..... | 1 punct |
| NH ₄ Cl – legătură ionică;legătură covalentă polară
și legătură coordinativă..... | 1 punct |

B. 10 puncte

$m_{probă} = 34\text{ g}$**10 puncte**

Subiectul al III-lea

(25 de puncte)

A. 5 puncte

- | | |
|---|-----------------|
| a) m_{Ag} depusă = 13,5 g..... | 2 puncte |
| b) 5,629 % AgNO ₃ ; 15,56% Cu(NO ₃) ₂ ; 78,8% H ₂ O..... | 3 puncte |

B. 10 puncte

Ecuația reacției chimice**2 puncte**

Oleum cu 22,22% SO₃ liber.....**8 puncte**

Olimpiada Națională de Chimie 2012

Pagină 1 din 2

Barem de evaluare și de notare – proba teoretică

Clasa a VIII-a

C. 10 puncte

- 3 ecuații chimice x 1 punct **3 puncte**
 $m_{NaOH} = 0,4\text{ g}$ **1 punct**
 $m_{Ba(OH)_2} = 3,42\text{ g}$ **1 punct**
cantitatea de HCl – 0,05 moli sau 1,825 g **1 punct**
 $C_{NaOH} = 0,53\%$ **1 punct**
 $C_{Ba(OH)_2} = 4,56\%$ **1 punct**
 $m_{BaSO_4} = 4,66\text{ g}$ **2 puncte**

Subiectul al IV-lea**(30 de puncte)****A. 15 puncte****4 puncte**

- $v_{Cl_2\ Total} = 0,1\text{ moli}$ **3 puncte**
 $m_{soluție} = 50,105\text{ g}$ **5 puncte**
 $V_{soluție} \approx 50\text{ cm}^3\text{ (mL)}$ **3 puncte**

B. 15 puncte

- $\overline{M} = 19,875$ **5 puncte**
 $v_{abur}/v_{aer} = 1:1$ **5 puncte**

$$m_{intrat} = m_C + m_{O_2} + m_{N_2} + m_{H_2O}$$
$$m_{intrat} = 1000\text{ Kg} + 380,92\text{ Kg} + 1333,24\text{ Kg} + 1071,44\text{ Kg}$$

$$m_{intrat} \approx 3785,7\text{ Kg}$$
 **2,5 puncte**

$$m_{ieșit} = m_{CO(1+2)} + m_{N_2} + m_{H_2}$$
$$m_{ieșit} = 2333,33 + 1333,33 + 119,04$$
$$m_{ieșit} \approx 3785,7\text{ Kg}$$
 **2,5 puncte**