



CONCURSUL DE CHIMIE PENTRU CLASA a VII-a „RALUCA RIPAN”

– etapa județeană –

5 mai 2018

Ediția a XIV-a

BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE

- Se punctează orice modalitate de rezolvare corectă a cerințelor.

Subiectul I.....40 puncte

A.15 puncte

1. notarea a 2 elemente chimice cu numere atomice mai mici de 20 ai căror atomi au raportul dintre numărul de protoni și numărul neutroni egal cu 1 (2x2p=4 puncte)

2. a. metal alcalin din perioada a 3-a, Na (2 puncte)

b. ion trivalent pozitiv izoelectronic cu Ne, Al(2 puncte)

c. Hg(2puncte)

3. a. (K^+ și Cl^-)

Elementul A este K

Elementul B este Cl (2x1,5p=3 puncte)

b. KCl (2puncte)

B.25 puncte

1.Determinarea formulei chimice a oxidului, N_2O_4 (4 puncte),

2.

Moli atomi oxigen = 3,25

Masa de oxigen din proba impură = 52 g

x moli $KClO_3$

Masa de oxigen din $KClO_3$ pur = 48x g

Masa impurităților = (142,5-122,5x)g

Masa de oxigen din impurități= $\frac{20(142,5 - 122,5x)}{100}$

$$52 = 48x + \frac{20(142,5 - 122,5x)}{100}$$

x=1

$$p = \frac{122,5}{142,5} \cdot 100 = 85,96 \%$$

Raționament corect(6 puncte) calcule(1 punct)

3. x mol $CaCO_3$

y mol $NaHCO_3$



masa amestecului $= (100x + 84y)g$
masa carbonului din amestec $= 12(x + y)g$
raportul molar $CaCO_3 : NaHCO_3 = 1:1$
Raționament corect(4 puncte), calcule(2 puncte)

4. a.

Dacă ionul negativ are o sarcină -1, atunci cei trei atomi au 21 de electroni, câte 7 electroni pentru fiecare atom
Formula ionului Z: N_3^- (3 puncte),

X este N_2O , Y este CO_2 sau invers (2 x 2 p=4 puncte)

Se vor puncta corespunzător și formule ale unor compuși ipotetici HCP, HSiN, HBS etc.

b. HN_3, NaN_3 etc (1x1p=1punct)

Subiectul II.....40 puncte

A.5 puncte

Determinarea raportului concentrațiilor procentuale pentru cele două soluții $c_1 : c_2 = 2:1$

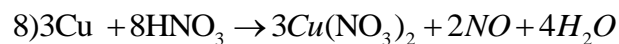
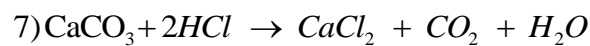
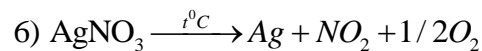
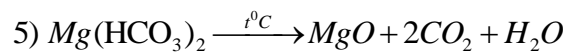
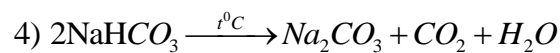
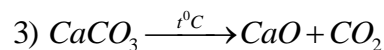
Raționament corect(3 puncte), calcule(2 puncte)

B.10 puncte

17 substanțe x 0,5 p = **8,5 puncte**

Egalarea ecuațiilor 1,6,7- 3 ecuații x 0,3 p= **0,9 puncte**

8- 1 ecuație x 0,6 p= **0,6 puncte**





C.20 puncte

a. Identificarea substanțelor notate cu litere:

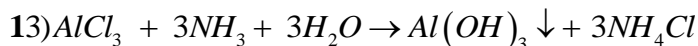
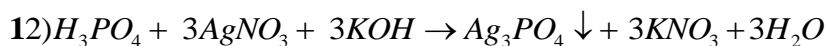
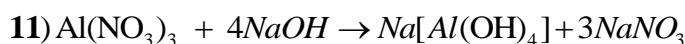
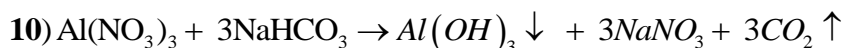
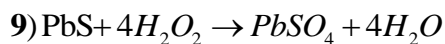
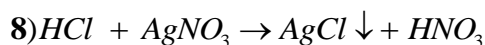
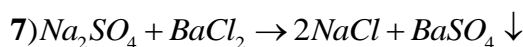
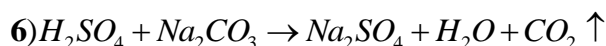
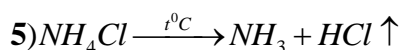
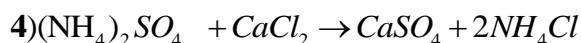
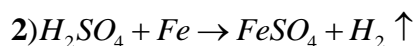
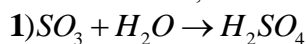
Substanța	Formula chimică
a.	H_2SO_4
b.	H_2
c.	$(NH_4)_2SO_4$
d.	NH_4Cl
e.	HCl
f.	Na_2SO_4
g.	$BaSO_4$
h.	HNO_3

Substanța	Formula chimică
i.	$AgCl$
j.	$Al(NO_3)_3$
k.	CO_2
l.	$Na[Al(OH)_4]$
m.	H_3PO_4
n.	KOH
o.	$AlCl_3$

(15 formule chimice x 0,4=6puncte)

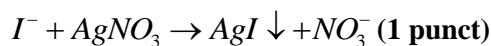
b. acid sulfuric diluat(1 punct)

c. scrierea ecuațiilor reacțiilor corespunzătoare transformărilor din schemă (13x1p=13 puncte)





D.5 puncte



b. AgI nu se dizolvă în exces de amoniac (1 punct)

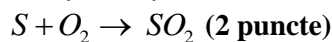
c. precipitat galben (AgI) (1 punct)

Subiectul III.....35 puncte

A.15 puncte

1. Substanța Z este SO_2 (2 puncte)

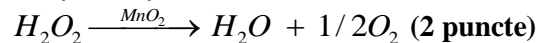
Ecuția reacției 2



2. Determinarea formulei chimice a substanței T, H_2SO_4 (2 puncte)

3. Substanța X este H_2O_2 (2 puncte)

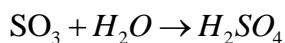
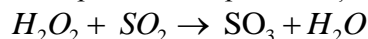
Ecuția reacției 1



4. Ecuția reacției 3



Se va puncta corespunzător și varianta



5. Dioxidul de mangan are rol de catalizator (1 punct)

6. H_2SO_3 (2 puncte)

B.20 puncte

1. K^+ (2 puncte)

2. Se determină raportul atomic K:Al:S:O:H = 1:1:2:70:124 \Rightarrow

Număr molecule apă = 62 \Rightarrow

Număr atomi de oxigen din apă = 62 \Rightarrow 70-62=8 atomi oxigen fac parte din radicalii sulfat \Rightarrow

formula chimică a compusului anhidru este $KAl(SO_4)_2$ (6 puncte)

3. 1 mol $KAl(SO_4)_2$ dizolvat în 62 mol apă



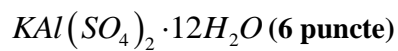
$$c = \frac{258}{62 \cdot 18 + 258} \cdot 100 = 18,77\% \text{ (6 puncte)}$$

4. Prin răcire se depun 0,5 mol cristalohidrat

$$\frac{moli_{apa}(S_1)}{moli_{apa}(S_2)} = 1,107$$

$$\frac{62}{moli_{apa}(S_2)} = 1,107 \Rightarrow moli_{apa}(S_2) = 56 \Rightarrow$$

prin depunerea a 0,5 mol cristalohidrat au părăsit soluția 6 mol apă(62-56) \Rightarrow
formula chimică a cristalohidratului A



Barem propus de Costel Gheorghe, profesor la Colegiul Național Vlaicu Vodă, Curtea de Argeș