

Clasa a IX-a
OLIMPIADA DE CHIMIE – etapa județeană
22 februarie 2014

Subiectul I 20 puncte

A 10 puncte

În 1894, Lordul Rayleigh a raportat ca masa de azot preparat chimic din diferite substanțe (monoxid de azot, protoxid de azot, azotit de amoniu, uree) a fost diferită de cea a azotului extras din atmosferă (prin îndepărtarea oxigenului cu cupru sau cu fier, la cald). Mai târziu, această diferență a fost atribuită prezenței argonului în azotul atmosferic. Masele de gaz au fost măsurate cu ajutorul unui vas de sticlă, cu un volum cunoscut, la presiune atmosferică. Astfel, masa medie de azot preparat chimic fost de 2,2990 g, iar masa medie azot atmosferic a fost de 2,3102 g.

Se cer:

- calculează volumul vasului de sticlă, exprimat în m^3 , utilizat de Rayleigh, din masa medie de azot preparat chimic, care era azot pur. Măsurătorile au fost efectuate la o temperatură de $15^0 C$.
- Calculează procentul volumetric de argon din azotul atmosferic al lui Rayleigh, presupunând că argonul și azotul au fost singurele componente ale acestuia.

B 10 puncte

Soarele este o stea din secvența principală la care energia se produce din fuziunea hidrogenului în heliu. Nucleul Soarelui e format din 36,71% 1_1H și 63,29% 4_2He (procente de masă). La temperatura și presiunea ridicate din interiorul Soarelui atomii pierd toți electronii și structura nucleară a atomului neutru devine irelevantă. Vastul spațiu din interiorul atomului neutru care a fost disponibil doar pentru electroni, devine la fel de disponibil pentru protoni, nuclee de heliu și electroni. O astfel de stare poartă numele de plasmă solară. În centrul Soarelui, format din plasmă solară, densitatea este estimată la $158 g/cm^3$, iar presiunea la $2,5 \cdot 10^{11} atm$. Se cer:

- calculează numărul total de particule (protoni, nuclee de heliu și electroni) dintr-un cm^3 din centrul Soarelui;
- considerând că plasma solară se comportă ca un gaz ideal, calculează temperatura din miezul Soarelui și compar-o cu temperatura necesară pentru fuziunea hidrogenului în heliu ($1,5 \cdot 10^7 K$).

Subiectul II 25 puncte

A 10 puncte

Celula elementară a metalului **M**, reprezentată în figura 1, este un cub centrat intern, în care atomii metalici ocupă centrul și colțurile unui cub. Cristalul metalic este reprezentat printr-un ansamblu de astfel de celule elementare. În cristal, raza atomului de metal este $1,86 \text{ \AA}$. Densitatea metalului **M** este $\rho = 0,968 g/cm^3$ și se poate calcula făcând raportul dintre masa celulei elementare și volumul acesteia.

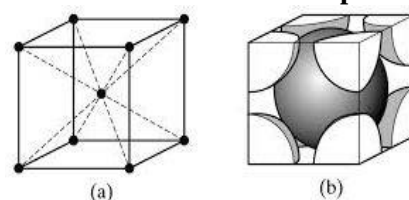


Figura 1

Se cer:

- numărul de atomi de metal care se găsesc în celula elementară;
- identifică metalul **M**.

B 15 puncte

Metalul **M** participă la o serie de reacții chimice, ilustrate în schema de mai jos. Identifică substanțele notate cu litere și scrie ecuațiile reacțiilor chimice corespunzătoare.

1	$M + a \rightarrow b$	6	$e + h + j \rightarrow l$
2	$M + c \rightarrow d$	7	$l + b \rightarrow m + n$
3	$M + e \rightarrow f + g \uparrow$	8	$n \xrightarrow{t^0 C} i + h + j$
4	$d + h \rightarrow i + c \uparrow$	9	$k + a \rightarrow o + b + j$
5	$M + j \rightarrow k + g \uparrow$	10	$i + a + j \rightarrow o + b + n$

Se știe că:

- **a** este un gaz galben verzui, cu miros sufocant;
- **c** este un gaz incolor, inodor, insipid, parțial solubil în apă, care nu arde, dar întreține arderea;
- **e** este un gaz mai ușor decât aerul, incolor, cu miros înțepător și înecăcios;
- **h** este un gaz mai greu decât aerul, incolor, inodor, insipid, care nu arde și nu întreține arderea.

Subiectul III..... 25 puncte

Sulfatul de fier (II) se găsește în natură sub formă de cristalohidrați, mineralele cele mai răspândite fiind **rozenita (A)** și **melanterita (B)**.

95 g de amestec de A și B, în raport molar 3 : 1, se dizolvă în 203,3 g de apă și rezultă o soluție, saturată la 50° C. La 50° C, 100 g de apă dizolvă maxim 25,6 g de FeSO₄, iar la 20° C, 100 g de apă dizolvă maxim 14,5 g de FeSO₄. Prin răcirea soluției saturate preparate de la 50° C la 20° C se depun doar 54,81 g de cristalohidrat B.

Se cer:

- a) concentrația soluției saturate de FeSO₄ la 50° C și, respectiv, la 20° C;
- b) formulele chimice ale cristalohidraților A și B;
- c) masa de cristalohidrat A care s-a folosit la prepararea soluției;
- d) masa de apă ce trebuie adăugată, la 20° C, pentru a se dizolva cristalohidratul depus după răcire.

Subiectul IV..... 30 puncte

Pentru a se obține o soluție (1) de acid tare H₂A se amestecă 1 cm³ de soluție de H₂A 1 M, cu 2 cm³ de soluție de H₂A 2 M, cu 3 cm³ soluție de H₂A 3 M și cu n cm³ de soluție de H₂A n M. Soluția (1) astfel preparată se neutralizează cu 30 cm³ de soluție de bază tare M(OH)_x și rezultă 1,305n g de sare neutră și 1,08 g de apă. Același volum de soluție de bază tare M(OH)_x se neutralizează cu o soluție de HCl și rezultă 4,47 g de sare.

Se cer:

- a) calculează numărul n de soluții de acid H₂A amestecate;
- b) identifică acidul H₂A și baza M(OH)_x;
- c) calculează concentrația molară a soluției (1) de H₂A;
- d) calculează concentrația molară a soluției de M(OH)_x.

Se dau :

– mase atomice: H – 1; N – 14; O – 16; Ar – 40; Li – 7; Na – 23; K – 39; Rb – 85; Cs – 133; Be – 9; Mg – 24; Ca – 40; Sr – 88; Ba – 137; Al – 27; Fe – 56; S – 32; Cl – 35,5; Ag – 108.

– volumul molar = 22,4 L/mol

– numărul lui Avogadro: $N_A = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

– constanta generală a gazului ideal: $R = 0,082 \frac{\text{atm} \cdot \text{L}}{\text{mol} \cdot \text{K}}$

NOTĂ: Timp de lucru 3 ore.

Subiecte elaborate de Vasile Sorohan, profesor la Colegiul "Costache Negruzzi" Iași