TEST DE EVALUARE INIȚIALĂ, Disciplina Chimie, Clasa a IX-a

COLEGIUL TEHNIC "LAŢCU VODĂ'' SIRET
PROF. Dr. DUMITRAS CRISTINA AMALIA

Testarea inițială este esențială în procesul de învățare. La fiecare generație pornim cu forțe noi. Și tot timpul trebuie să vedem care este temelia. Din această cauză am propus un test de evaluare inițială.

Numele si prenumele elevului:_____

- Pentru rezolvarea corectă a tuturor cerinţelor din Partea I si din Partea a II-a se acordă 90 de puncte. Din oficiu se acordă 10 puncte.
- Timpul efectiv de lucru este de 50 minute.

PARTEA I (40 de puncte)

A. Scrieţi pe foaia de test termenul din paranteză care completează corect fiecare dintre următoarele afirmaţii: 10p

1. Elementul divalent este.....(Mg / Al).
2. Electronii din învelişul electronic au sarcină.....(pozitivă / negativă).
3. Soda caustică are formula chimică.....(NaOH / NaCl).
4. Acidul sulfuric este un..... (hidracid / oxiacid).

1..... 2..... 3..... 4.....

B. Asociati cifrelor din coloana A o literă din coloana B: 10p

A	B
1. Sulfat de magneziu	a. acid
2. Acid sulfuric	b. bază
3. Oxid de aluminiu	c. sare
4. Hidroxid de magneziu	d. oxid
5. Oxid de cupru (I)	

1..... 2..... 3..... 4..... 5.....

C. În spaţiul punctat din dreptul enunţului scrieţi litera A, dacă apreciaţi că enunţul este adevărat sau litera F, dacă apreciaţi că enunţul este fals.

1. Acidul sulfuric are raportul atomic H:S:O = 1:16:32..... 20p

PARTEA a II-a (50 de puncte)

D. Reacţiile chimice sunt foarte diverse şi sunt prezente în toate procesele care au loc în natură, în viaţa şi activitatea oamenilor.

1) Completaţi spaţiile libere şi stabiliţi coeficienţii reacţiilor de mai jos:

12p

1) $C + O_2 \rightarrow$.....
2) $K + S \rightarrow$.....
3) $NaOH +$.....$\rightarrow NaNO_3 + H_2O$
4) $FeCl_2 +$.....$\rightarrow KCl + Fe(OH)_2$
5) $Fe + HCl \rightarrow$.....+.....
6) $MgCO_3 \rightarrow$.....+.....

2) Precizaţi tipul fiecărei reacţii având în vedere modul de transformare a reactanţilor în produşi de reacţie.

6p

1.....
2.....
3.....
4.....
5.....
6.....

3) Precizaţi câte o utilizare pentru NaOH şi NaCl.

2p

E. 1) Ce masă de magneziu reacţionează cu:

14p

a) 32 g oxigen b) 1 moli clor

2) Calciul reacţionează total cu 200g soluţie de HCl de C=73% .

16p

Ştiind că puritatea calciului este 80% , calculaţi masa de calciu necesară reactiei.

Mase atomice**:** Ca-40 H-1 Cl-35,5 Mg-24 O-16 S-32