Profesor chimie Cireșica Ivan
Colegiul Economic ”Partenie Cosma ”
Oradea

TEST DE EVALUARE INIȚIALĂ

Anul școlar

Disciplina: Chimie

Clasa a IX-a

Numele și prenumele elevului:

Data susținerii testului

Pentru rezolvarea corectă a tuturor cerințelor se acordă 90 de puncte.

Din oficiu se acordă 10 puncte.

Timpul efectiv de lucru este de 30 minute.

A. Alegeți raspunsul corect:

1. **Nucleul conține: a)atomi;**

   b)electroni;

   c)nucleoni;

   d)citoplasmă.

2. **Alegeți formula chimică a unui acid anorganic: a) CaS**

   b)$MgCl_2$

   c)H_3PO_4

   d)NaOH

3. Starea de agregare a sării de bucătărie este: a) gazoasă;

b) lichidă;

c) solidă;

d) plasmă.

4. Electronul este o particulă încărcată cu sarcină electrică: a) pozitivă;

b) neutră;

c) negativă;

d) fără sarcină electrică.

5. Masa atomică a fierului în tabelul periodic este: a) 26;

b) 30;

c) 56;

d) 19. 10 puncte

B. Completați spațiile libere cu termenul corect:

1. Fierul este un element chimic aflat în tabelul periodic în grupă…….(principală/secundară).

2. Clorul este un element din grupa a VII-a A aflat în stare de agregare…….(lichidă/gazoasă).

3. Particulele aflate în nucleul atomic se numesc……(nucleoni/electroni).

4. Reacția dintre sodiu și clor este reacție de ……(combinare/dublu schimb).

5. Simbolul chimic pentru mercur este……..(Hg/Mg). 10 puncte

C. Faceti asocierile corecte între coloana A și coloana B.

A	**B**
Acid azotic	**$Al_2(SO_4)_3$**
Potasiu	**HNO_3**
Sulfat de aluminiu	**nemetal**
Fosfor	**$CaCl_2$**

Clorura de calciu **metal** **10 puncte**

D. Completați cu coeficienții corespunzători ,egalând următoarele ecuații ale reacțiilor chimice:

$NaOH + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O$ **5 puncte**

$Fe + Cl_2 \rightarrow FeCl_3$ **5 puncte**

E. Calculați cantitatea de hidroxid de sodiu necesară obținerii a 117 grame clorură de sodiu în reacția cu HCl. Ce cantitate de HCl se folosește? **30 puncte**

F. Se dau elementele X (Z_X=11, A_X=23) și Y (Z_Y=35, A_Y=80).Se cere:

a). Care este numărul de electroni, numărul de protoni și numărul de neutroni în cazul elementului X, respectiv ,în cazul elementului Y? **10 puncte**

b). Calculați masa molară a următorului compus :$Al_2(SO_4)_3$ **10 puncte**

Mase atomice:Na=23,H=1,O= 16, Cl=35,5, Al=27, S=32.