

Data:

Numele și Prenumele:

Clasa:

Test de evaluare inițială

Clasa a IXa

Subiecte:

1. Scrie formulele chimice ale următoarelor substanțe :

a). acid azotic

b) oxid de aluminiu

c) carbonat de calciu

d) clor

e) sulfat de cupru

f) hidroxid de potasiu

g) zinc

h) azotat de bariu

i) acid sulfuric

j) oxigen

2. Asociază prin săgeți următoarele substanțe cu categoria din care face parte:

B

A	B
CuO	săruri
N ₂	oxizi
Ca(OH) ₂	acizi
H ₂ S	baze
NH ₄ Cl	Substanțe elementare

3. Completează și egalează ecuațiile reacțiilor chimice de mai jos :



3. Calculează masele de substanțe necesare preparării a 300g soluție de NaCl de concentrație 5% .

masa de NaCl= g Kg

masa de apă= g Kg

5. Calculează numărul de moli din 360g apă . Se dau: $A_H=1$; $A_O= 16$.

numărul de moli=

6. Ce masă desoluție de HCl de concentrație 7,3% reacționează cu 60g Mg de puritate 80% ? Se dau : $A_H=1$; $A_{Cl}=35,5$; $A_{Mg}=24$.

masa de soluție= g Kg

NOTĂ: Completați doar în spațiile corespunzătoare.
La rezultatele problemelor, cifra trebuie însoțită și de unitatea de măsură