

1. Completează următoarele reacții chimice :



Rezolvați următoarele probleme

#### Problema 1

Se cântărește 6 g de clorura de amoniu.

Se cere:

Să se scrie ecuația de descompunere.

Să se determine câți moli de amoniac rezultă din reacție.

+ =

M = g/mol

formula numărului de moli:

calcul raport:

#### Problema 2

Un furnal de la Combinatul Metalurgic "Copșa Mică" emitea în atmosferă într-o oră 350 kg dioxid de sulf.

Să se scrie ecuația de obținere a acidului sulfuric din dioxid de sulf, în prezența apei.

Câți moli de acid sulfuric se obțin din 350 kg de dioxid de sulf?

+ =

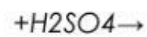
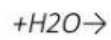
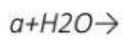
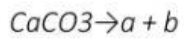
M = g/mol

formula numarului de moli:

calcul raport:

### Problema 3

Se da următoarea schemă program:



Se cere:

a) Identifică substanțele rezultate

b) Cât CaO se formează, dacă s-au folosit 500 kg carbonat de calciu de puritate 80% ?



M =                      g/mol

formula numarului de moli:

calculul puritate:

calculul raport:

### Problema 4

O masa de 600 g NaCl cu 2,5 % impuritati reactioneaza cu acid sulfuric.

Se cere:

a) masa de acid sulfuric consumata

b) masa de acid rezultata

c) masa de sare rezultata

+ =

M =                      g/mol

M =                      g/mol

M=                      g/mol

calcul puritate:

calcul masa de acid sulfuric:

calcul masa de acid obtinut:

calcul masa de sare obtinuta:

2.

