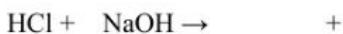
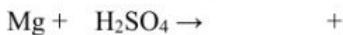
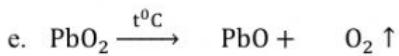
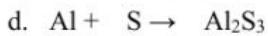
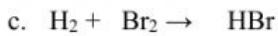
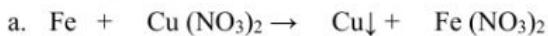


Reacții chimice – tipuri de reacții

1. Scrieți ecuațiile reacțiilor chimice și precizați tipul fiecărei reacții:



2. Eghalați ecuațiile reacțiilor chimice și precizați tipul fiecărei reacții:



3. Corelați definițiile cu tipul reacției:

.....este reacția chimică în care doi sau mai mulți reactanți se unesc formând un singur produs de reacție.

.....este reacția chimică prin care un reactant se transformă în doi sau mai mulți produși de reacție.

.....este reacția chimică în care o substanță simplă ia locul unui element dintr-o substanță compusă.

Reacția dintre un acid și o bază se numește.....

.....este reacția chimică în care două substanțe compuse schimbă între ele unele elemente.

Reacțiile chimice care se produc cu degajare de căldură se numesc.....

Reacțiile chimice care se produc cu absorbție de căldură din mediul înconjurător se numesc.....

.....sunt substanțe care măresc viteza unei reacții chimice, ei însăși rămânând aparent neschimbați.

Reacția de combinare

Reacția de înlocuire, sau substituție

Reacția de descompunere

Reacție de neutralizare

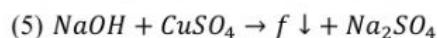
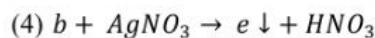
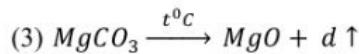
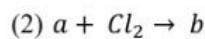
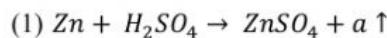
Reacția de schimb, sau dublă înlocuire

Reacții exoterme

Reacții endoterme

Catalizatorii

4. Se dă următoarele ecuații chimice:



Se cere:

a) să se determine substanțele corespunzătoare literelor;

b) să se indice culorile substanțelor *e* și *f*

a =

b =

d =

e = culoarea

f = culoarea

alb galben verde albastru