

FIȘĂ DE LUCRU

Seria activității metalelor

metale foarte active

metale active

metale inactive

Li Cs K Ba Ca Mg Al Zn Cr Fe Co Ni Sn Pb

H₂

Sb Cu Hg Ag Au Pt

I) Precizează care din următoarele reacții chimice sunt posibile.

Acolo unde reacția este posibilă, completează cu produșii de reacție și coeficienții corespunzători.

!!!! pentru ca răspunsul să fie punctat produșii de reacție trebuie scriși în forma aceasta AlCl₃, nu AlCl₃)



II) Alege din variantele din paranteză pe cea care completează fiecare afirmație.

!!!!!! **scrierea** variantei alese se face **fără diacritice** (ă, î, ș, ț)

- a) Într-o reacție de substituție, un element chimic.....(
înlocuiește / se combină cu) un alt element dintr-o substanță compusă.
- b) Metalele alcaline sunt(mai reactive / mai puțin reactive)
decât metalele tranziționale
- c) Zincul(substituie / nu substituie) hidrogenul din acizi
- d) Metalele care urmează după hidrogen în seria activității chimice a
metalelor(substituie / nu substituie) hidrogenul din apă.
- e) În urma reacției cuprului cu acidul sulfuric.....(concentrat /
dilat) se degajă(hidrogen / dioxid de sulf)
- f) Hidroxidul de sodiu, obținut în urma reacției de substituție este pus în
evidență prin folosirea(turnesolului / fenolftaleinei), care
colorează soluția în(albastru / roșu carmin)