

Reacția de combinare – fișă de evaluare

I. Citește enunțul și selectează adevărat A sau fals F:

1. Oxizii nemetalici reacționează cu apa și formează baze.
2. Produsul de reacție dintre oxidul metalic și apa colorează fenolftaleina în roșu carmin.
3. Hidrogenul se combină cu aproape toate nemetalele și formează compuși ternari.
4. Clorul se combină cu metalele și formează baze numite cloruri.
5. Arderile sunt reacții exoterme.
6. În reacția de combinare, produsul de reacție este o substanță compusă.

II. Asociază reactanții din coloana A cu produsul de reacție din coloana B:

$2 \text{ Mg} + \text{O}_2$	2 CuO
$\text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Mg}(\text{OH})_2$
$\text{C} + \text{O}_2$	2 MgO
$\text{MgO} + \text{H}_2\text{O}$	$2 \text{ H}_2\text{O}$
$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Cu}(\text{OH})_2$
$2 \text{ Cu} + \text{O}_2$	CuCl_2
$\text{Cu} + \text{Cl}_2$	CO_2
$2 \text{ H}_2 + \text{O}_2$	H_2CO_3

III. Rezolvați și alegeți răspunsul corect:

1. Numărul de moli de Al_2O_3 din 306 g Al_2O_3 este: a) 0,5 moli
b) 2 moli
c) 3 moli
d) 3,5 moli
2. Se ard 320 g Cu. Masa de oxid de cupru obținută este: a) 200 g
b) 300 g
c) 400 g
d) 500 g
3. Determină masa de SO_2 conținută în 3 moli de SO_2 : a) 150 g
b) 172 g
c) 183 g
d) 192 g
4. Ce volum de apă se obține prin arderea a 2 moli de hidrogen? a) 11,2 L
b) 22,4 L
c) 33,6 L
d) 44,8 L