

TÉMA: ROZDĚLENÍ CHEMICKÝCH REAKCÍ

2. Rozlišujeme dva základní typy chemických reakcí:

a) Slučování (syntéza)

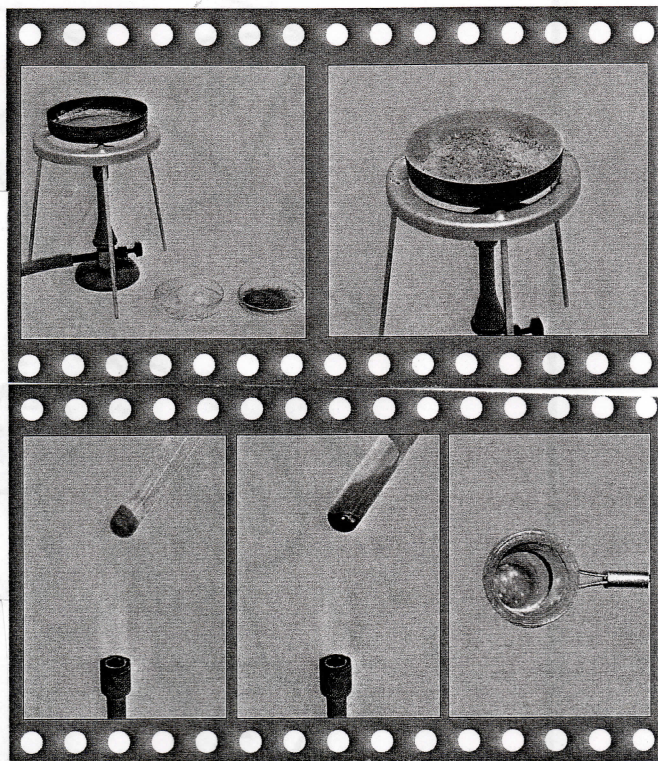
3. Slučování je chemická reakce, při které z jednodušších látek vznikají látky složitější.

Např.: Slučováním prvků vznikají sloučeniny.

2. b) Rozklad (analýza)

4. Rozklad je chemická reakce, při které ze složitějších látek vznikají dvě nebo více látek jednodušších.

Např.: Rozkladem sloučeniny vznikají chemické prvky.



1.

Chemická reakce je děj, při kterém vznikají z výchozích látek (reaktantů) jiné chemické látky (produkty). Pro chemické reakce platí zákon zachování hmotnosti: Hmotnost chemických látek před reakcí je stejná jako hmotnost chemických látek po reakci.

Při chemických reakcích zanikají původní a vznikají nové chemické vazby mezi atomy. Počet atomů reagujících látek je stejný jako počet atomů vznikajících látek. Chemické reakce zapisujeme značkami a vzorci chemických látek v podobě chemické rovnice. Na levou stranu rovnice zapisujeme reaktanty, na pravou produkty. Před značky a vzorce doplníme stechiometrické koeficienty tak, aby počet atomů reagujících a vznikajících látek byl stejný.

ODPOVĚDI NAPIŠ DO SEŠITU!

1. CO TO JSOU CHEMICKÉ REAKCE?

2. ROZLIŠUJEME DVA TYPY CHEMICKÝCH REAKCÍ - JAKÉ?

3. CO JE TO SLUČOVÁNÍ?

4. CO JE TO ROZKLAD?