**OPAKOVANIE**

Chemický rozklad - chemická reakcia, pri ktorej z jedného zložitejšieho reaktantu vznikajú dva alebo viac jednoduchších produktov

Schéma chemického rozkladu

Reaktant Produkt 1 + Produkt 2

Horenie - prudká chemická reakcia, pri ktorej sa uvoľňuje svetlo a teplo.

Pri horení látok vzniká plameň.

Plameň- stĺpec horiacich, väčšinou plynných látok

 Na horenie /napr. pri požiari/ musia byť splnené 3 podmienky:

o Prítomnosť horľavej látky

o Dosiahnutie zápalnej teploty

o Prítomnosť vzdušného kyslíka

 Horľaviny - látky, ktoré prudko reagujú so vzdušným kyslíkom, pričom vzniká plameň

Nebezpečné horľaviny :

o látky, ktoré sa samovoľne vznietia pri nízkych teplotách – biely fosfor

o horľavé plyny, ktoré vytvárajú so vzduchom výbušné plynné zmesi – vodík, acetylén

o pary horľavých kvapalín – benzín, acetón, prchavé riedidlá

o plasty - polyetylén, polystyrén

Pri hasení horiacich látok musí byť splnená aspoň jedna z 3 podmienok:

o odstránenie horľavej látky, ktorá nie je zasiahnutá ohňom

o ochladenie horiacej látky pod zápalnú teplotu

o zabránenie prístupu vzdušného kyslíka k horiacej látke