

Az égés és a tűzoltás **Óra elején röpdolgozat (levegő!)**

Az égés kémiai reakció:

a, Hőtermelő, exoterm folyamat

b, oxigénnel való egyesülés

az égéstermékek neve: oxid, pl.

magnézium + oxigén → magnézium-oxid

szén + oxigén → szén-dioxid

Az égés típusai:

1. gyors (a robbanás is!) → fényjelenség

2. lassú → nincs fényjelenség pl. vas rozsdásodása, korhadás

A széntartalmú anyagok elégeésekor szén-dioxid keletkezik, amitől a meszes víz zavaros lesz.

A gyors égés három feltétele:

1. éghető anyag,

2. oxigén,

3. gyulladási hőmérséklet.

Tűzoltás = az égés megszüntetése (3 feltétel!).

Tűzoltásra használható: víz, homok, szén-dioxid, hab

Tűzoltás szabályai:

1. Elektromos tüzek oltása szén-dioxiddal (porral), DE vízzel TILOS!

2. Égő olaj homokkal (földdel) oltható!

Tűz vagy robbanásveszélyes anyagok: üzemanyag, alkohol, spray, hígító, PB és vezetékes gáz

(veszélyjelzések: robbanásveszély, tűzveszély)

Tűzoltók száma: 105 !!!