**Prepísať poznámky do zošita (31.3.)**

**Horenie**

**Horenie je chemická reakcia, pri ktorej sa uvoľňuje teplo a svetlo.**

**Horenie** je chemický dej.

Chemický zápis horenia ( horenie dreva, papiera):

C + O2 → CO2

uhlík ± kyslík → oxid uhličitý

(uhlík reaguje s kyslíkom pričom vzniká oxid uhličitý )

**Kyslík** je bezfarebná plynná látka. Kyslík je dôležitou zložkou vzduchu. Človek a rastliny ho potrebujú na dýchanie.

**Oxid uhličitý CO2**  je bezfarebný nedýchatelný plyn. Nie je horľavý. Vzniká pri dýchaní, kvasení, pri horení látok obsahujúcich uhlík. Jeho nadbytok v ovzduší vyvoláva “prehrievanie” Zeme tzv. **skleníkový efekt**.

**3 podmienky horenia:**

1. Prítomnosť horľavej látky
2. Prítomnosť vzdušného kyslíka
3. Zápalná teplota

**Horľaviny** sú všetky látky, ktoré prudko reagujú so vzdušným kyslíkom.



horľaviny

***Horľaviny*** :

1. *tuhé* (koks, čierne uhlie, papier)
2. *plynné* (zemný plyn, svietiplyn)
3. *kvapalné* (alkohol, lieh, benzín)

**Plameň** je stĺpec horiacich, väčšinou plynných látok.