

## Horenie látok

### Horenie

- Chemická reakcia látok so vzdušným kyslíkom
- Dochádza k premene látok
- Uvoľňuje sa teplo( niekedy svetlo)

### Horľavosť- vlastnosť látky

Príklady horenia:

*Horčík + kyslík → oxid horečnatý*

*Etanol + kyslík → oxid uhličitý + vodná para*

### Typy horenia

1. **pomalé**- bez plameňa( *napr. dýchanie, tlenie*)
2. **rýchle**- s plameňom( *napr. horenie dreva, papiera*)

### PLAMEŇ- stĺpec horiacich plynných látok

### Podmienky horenia

1. prítomnosť zápalnej látky
2. prítomnosť kyslíka
3. dosiahnutie zápalnej teploty

### ZÁPALNÁ TEPLOTA

- Teplota, pri ktorej začne látka reagovať s kyslíkom
- Dosiahne sa iskrou, plameňom, teplom

### Horľaviny

- Látky s nízkou zápalnou teplotou

### Rozdelenie horľavín

1. triedy- do 21°C( vodík, acetylén, acetón, etanol...)
2. triedy- 21°C- 65 °C( biely fosfor, nafta...)
3. triedy- 65 °C- 125°C( oleje...)

### Skladovanie horľavín

- V malých množstvách
- Dobre uzavreté
- Vo vetraných miestnostiach
- Nepracovať s otvoreným ohňom
- Nefajčiť
- Prítomnosť hasiaceho prístroja