

HORENIE



Pozri si video č.1. Čo vidíš? **OHEŇ**

- oheň vidíš ako **SVETLO**
- keď sa k ohňu priblížiš, cítiš jeho **TEPLO**

Pozoroval si už niekedy polienko dreva v ohni, pri horení? Čo sa s ním stalo?

Pozri obrázok č.1 a obrázok č.2.

Polienko, drevo sa **premenilo** počas horenia na čierne uhlíky a popol.

PREMENA látky na inú látku znamená, že prebehla **CHEMICKÁ REAKCIA**.



HORENIE = CHEMICKÁ REAKCIA, pri ktorej sa uvoľňuje SVETLO a TEPLO.

Horieť môže len **HORĽAVÁ LÁTKA**. Drevo je horľavá látka.

Pozri si video č.2.

Sviečka horí jasným plameňom pokiaľ ju neprikryjeme pohárom. V tej chvíli jej plameň začína slabnúť, až nakoniec celkom zhasne. Prečo?

Vysvetlenie: Sviečka horí na vzduchu, v ktorom sa nachádza aj kyslík. Keď sviečku prikryjeme pohárom, sviečka horí, pokiaľ je v ňom kyslík. Keď sa minie, zhasne.

KYSLÍK je dôležitý pre horenie! Reaguje s horľavou látkou.

Pozri si video č.3.

Zapaľovačom sa pokúšame zapáliť drevenú špajdlu a kúsok papiera. Papier sa rozhorí ihneď, drevenej špajdli to trvá dlhšie. Prečo?

Vysvetlenie:

Horľavá látka sa zapáli až pri dosiahnutí určitej teploty - **ZÁPALNEJ TEPLoty**. Zápalná teplota papiera je menšia ako zápalná teplota dreva.



PODMIENKY HORENIA sú:

- 1. PRÍTOMNOSŤ HORĽAVEJ LÁTKY**
- 2. PRÍTOMNOSŤ KYSLÍKA**
- 3. DOSIAHNUTIE ZÁPALNEJ TEPLoty**

Reakciu horenia môžeme všeobecne zapísať



Horľavá látka + kyslík → nová látka + teplo + svetlo