

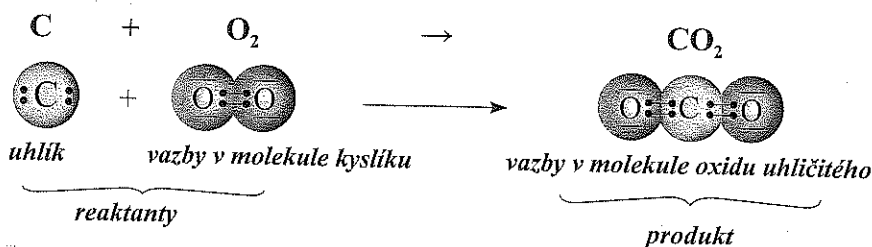
## IV. CHEMICKÉ REAKCE

### . CO JSOU CHEMICKÉ REAKCE

1. Chemická reakce je děj, při kterém z výchozích chemických látek vznikají jiné chemické látky. Výchozí chemické látky označujeme jako **reaktanty**. Vzniklé chemické látky nazýváme **produkty**. Při chemických reakcích **zanikají původní chemické vazby** mezi atomy reaktantů a **vznikají nové chemické vazby** mezi atomy produktů.

přeměny látek jste již pozorovali?

∴ Při **hoření uhlí** se část kyslíku ze vzduchu spotřebuje na vznik **oxidu uhličitého**. Přitom prvek uhlík C reaguje s prvkem kyslíkem  $O_2$  a vzniká sloučenina **oxid uhličitý**  $CO_2$ . Zniknou původní vazby mezi atomy kyslíku a vzniknou nové vazby mezi atomem uhlíku a atomy kyslíku.



Tlakový hrnec

2. Hoření je chemická reakce, která probíhá obvykle na vzduchu. Může probíhat i v jiných plynech, např. v chloru. Je to děj, při kterém se uvolňuje tepelná a světelná energie. 3.
- Taková reakce, při které se teplo uvolňuje, se nazývá reakce **exotermická** (např. hoření, hašení vápna, viz str. 69).
4. Reakce, při které se teplo spotřebovává, je reakce **endotermická** (např. tepelný rozklad vápence, str. 66).

Ⓜ Plamen je proud hořícího plynu. Nekontrolované hoření se označuje jako požár.

Průběh chemických reakcí ovlivňují reakční podmínky: teplota, tlak a použité katalyzátory. 5.

ODPOVĚDI NAPIŠ DO SEŠITU!

1. CO TO JSOU CHEMICKÉ REAKCE?
2. UVEĎ PŘÍKLAD CHEMICKÉ REAKCE.
3. K ČEMU PŘI HOŘENÍ DOCHÁZÍ?
4. CO JE TO ENDOTERMICKÁ REAKCE?
5. CO VŠECHO OVLIVŇUJE CHEMICKÉ REAKCE?