

## Chemické reakce

Chemická reakce je děj, při kterém vznikají nové chemické látky. Přitom dochází ke změně chemických vazeb (zanikají původní a vznikají nové chemické vazby). Počet a druh atomů chemických látek se při chemické reakci nemění.

*opakování- chemické děje*

a) *jsou: hoření, dýchání, koroze, karamelizace cukru, ...*

b) *nejsou: tání ledu, rozpouštění cukru ve vodě, ...*

Chemické látky, které spolu reagují, nazýváme **reaktanty** nebo **výchozí látky**.

Chemické látky, které reakcí vznikají, nazýváme **produkty**.

Průběh chemického děje zapisujeme schématem:



Je-li reaktantů nebo produktů více, píšeme mezi jejich vzorce symbol **+**

Př. peroxid vodíku  $\longrightarrow$  kyslík + voda (*čteme: z peroxidu vodíku vzniká kyslík a voda*)



Př. sodík + voda  $\longrightarrow$  vodík + hydroxid sodný (*reakcí sodíku s vodou vzniká vodík a hydr. sodný*)



**Upozornění: Rovnice nejsou vyčíslené!**