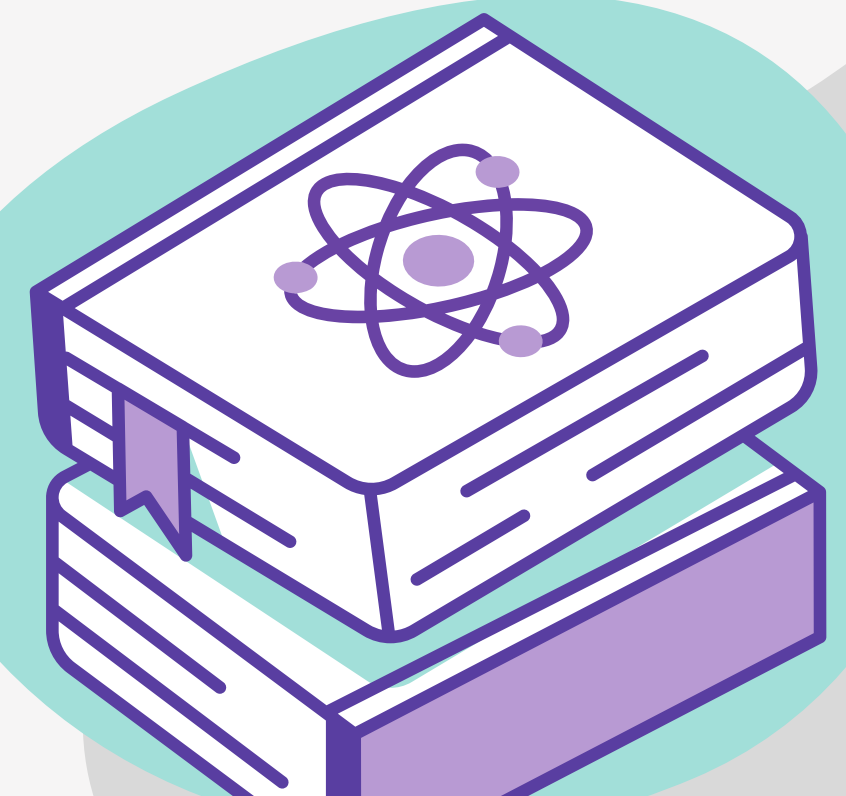


REDOXNÍ REAKCE

Veronika Halfarová



CO SE DNES NAUČÍME?

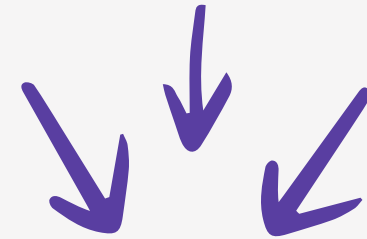
- **Co jsou redoxní reakce a čím jsou tvořeny**
- **Jak správně zapsat rovnici reakce**
- **Jaké redoxní reakce můžeme vidět v běžném životě**

CO JSOU TO REDOXNÍ REAKCE

- **Chemické reakce, při kterých se mění (zvětšují se / zmenšují se) oxidační čísla atomů prvků**
- **Dochází při nich k výměně elektronů mezi atomy prvků**

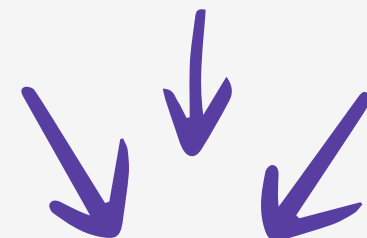
OXIDACE A REDUKCE

- Při oxidaci dochází ke snížení počtu elektronů



Oxidační číslo se zvyšuje

- Při redukci dochází k navýšení počtu elektronů



Oxidační číslo se snižuje

ROVNICE REAKCE

V pracovním listu naleznete rovnici reakce, kterou je potřeba správně doplnit.

1. doplníme oxidační čísla všech prvků podle koncovek názvosloví (vodík má ox.č. +I, kyslík -II, samotné prvky 0)
2. podle změny ox. čísla určíme prvek, který se redukoval a který se oxidoval

REDOXNÍ REAKCE KOLEM NÁS

Hoření



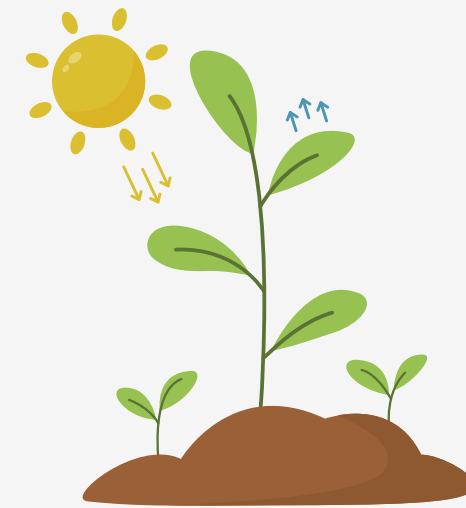
Dýchání



Kvašení



Fotosyntéza



DĚKUJI ZA POZORNOST