*Kontrola řešení – pro většinu z vás nepotřebná, ale našli se i ti, kteří tento jednoduchý úkol neměli v pořádku.*

**Hoření hořčíku**

Hořčík reaguje se vzdušným kyslíkem za vzniku oxidu hořečnatého.

* **Zapište reakci chemickou rovnicí a rovnici upravte.**

2 Mg + O2 → 2 MgO

* **Označte v rovnici oxidační čísla jednotlivých atomů.**

2 Mg0 + O20 → 2 MgIIO-II

* **Zapište obě poloreakce chemickou rovnicí.**

Mg0 – 2e- → Mg2+

O0 + 2e- → O2-

* **Který atom se oxidoval a který redukoval?**

Atom hořčíku se oxidoval a atom kyslíku redukoval.

* **Která látka působila jako oxidační činidlo?**

Kyslík

* **Která látka působila jako redukční činidlo?**

Hořčík

1. Určete oxidační čísla atomů prvků v těchto sloučeninách:
	* SVIO3-II, H2ICIVO3-II, Ag2IS-II, N20 *nejčastější chyba*, FeIII(OH)3-I
	* chlorid hlinitý – AlIIICl3-I
	* oxid měďnatý – CuIIO-II
	* kyselina sírová – H2ISVIO4-II
2. Rozhodněte , které reakce jsou redoxní:
	* Ca(OH)2 + CO2 ---> CaCO3 + H2O → neutralizace
	* Mg + H2SO4 ---> H2 + MgSO4  → redoxní
	* S + Zn ---> ZnS → redoxní
	* 2 CuO ---> 2 Cu + O2 → redoxní

*V rámci příštího opakovacího týdne si zopakujte učivo na chemické reakce (zápis, třídění, redoxní reakce).*