

Oxidačně redukční reakce

Doporučené odkazy

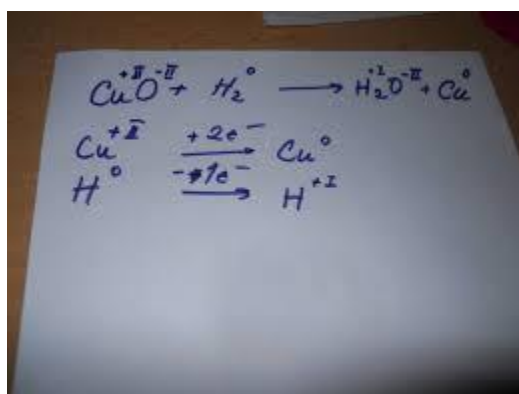
http://www.ssvos.cz/dumysvos/files/VY_32_INOVACE_13_Ch_OB.pdf

<http://www.vykovematerialy.cz/chemie/rocnik9/reak01.htm>

videa

<http://www.youtube.com/watch?v=0BqU9MbtoX4>

<http://www.youtube.com/watch?v=jw3ftGDcbU>



Oxidační a redukční činidlo

Látka obsahující atomy, které se při reakci redukují, se nazývá **oxidační činidlo**, protože jiné látky oxiduje, ale sama se zároveň redukuje.

Látka obsahující atomy, které se při reakci oxidují, se nazývá **redukční činidlo**, protože jiné látky redukuje.



V této reakci je oxidačním činidlem oxid měďnatý, redukčním činidlem je vodík.

Dnes už historický **Daniellův článek** patří mezi **elektrochemické (galvanické) články**.

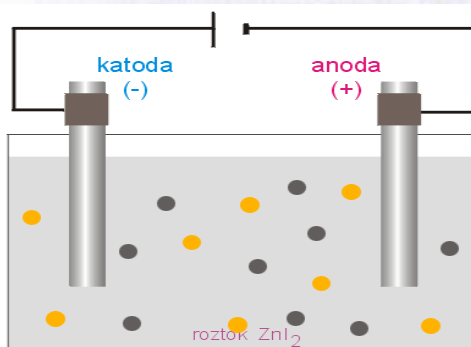
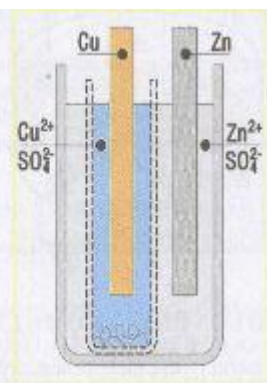
Zinek tvoří zápornou, měď kladnou elektrodu článku. Vodivým prostředím – *elektrolytem* – jsou roztoky síranů zinku a mědi.

Zapojíme-li oba kovy do elektrického obvodu s voltmetrem, naměříme elektrické napětí.

Celkově zapíšeme chemické změny rovnicí:



Zinek se oxiduje, měď se redukuje.



Elektrolýza

