

## **PŘÍPRAVA NA PÍSEMNOU PRÁCI (REDOXNÍ REKCE 2)**

co je to elektrolýza, vodič, elektrolyt, elektrolytická disociace, jak elektrolýza probíhá, při elektrolýze (anoda, + elektroda, přitahuje anionty, oxidace, katoda - elektroda, přitahuje kationty, redukce), využití elektrolýzy, co je to galvanický článek, z čeho se skládá, z čeho se skládá suchý článek, akumulátory, jak zde probíhají reakce, z čeho se skládá olověný akumulátor, co je to koroze, jak se dělí, kde probíhá, kdy může probíhat, rovnice koroze železa, pasivace kovů.