

## PŘÍPRAVA NA PÍSEMNOU PRÁCI (REDOXNÍ REKCE 1)

redoxní reakce, definice, jak reakce probíhají, k čemu při nich dochází, vztah mezi počtem přijatých a odevzdaných elektronů, k čemu dochází při oxidaci-redukci, co se děje s oxidačním číslem, oxidační - redukční činidlo, rozhodni zda se jedná o oxidaci nebo redukci, doplň počet přijatých nebo odevzdaných elektronů ( $\text{Zn}^0 \rightarrow \text{Zn}^{\text{II}}$ ), čemu je roven součet oxidačních čísel ve sloučenině, elektrochemická řada napětí kovů (def.) (řadu se učit nazpaměť nemusíte, napíši ji), pravidla elektrochemické řady napětí prvků, bude nebude probíhat reakce ( $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow$ ,  $\text{Cu} + \text{ZnSO}_4 \rightarrow$ ), ušlechtilé, neušlechtilé kovy, jak se oxidují, v přírodě se nacházejí ve formě čeho, co jsou to rudy, metoda získávání kovů, výroba železa (jaké reakce probíhají - 3)