**Čti pozorně a oprav veškeré chyby v textu.**

Při redukčních neboli oxidačně-redukčních dějích probíhají, buď oxidace, nebo redukce, což naznačuje samotný název. Jednotlivé reakce (oxidace a redukce) tedy lze provádět samostatně, pokud je některý atom oxidován, jiný redukuje. Redoxní reakce představují takové chemické děje, při kterých se mění protonové číslo atomů a iontů, přenášenou částicí je proton. Počet odevzdaných a přijatých protonů se musí rovnat. Redoxní reakce mají významné užití, především u důležitých chemických výrob: výroba kovů z rud, amoniaku, kyselin a dalších látek.

Oxidační číslo se označuje arabskou číslicí jako dolní index patřičného prvku, může nabývat hodnot od -IV do VIII, v nesloučeném stavu se rovná I. Oxidaci definujeme jako chemický děj charakteristický poklesem oxidačního čísla částice, který je způsoben ztrátou protonů: S0 – 4e- → SIV. Pojem oxidace je odvozen z latinského pojmenování vodíku, což je oxygenium. Redukce je děj charakteristický vzrůstem oxidačního čísla částice, který je způsoben příjmem protonů: O20 + 2e- → O2-II. Látka, která se sama redukuje a způsobuje oxidaci jiných látek, se označuje jako redukční činidlo, u uvedené redoxní reakce se jedná o kyslík. Oxidační činidla u prvků představují především kovy: kyslík, fluór, chlór, bróm. Ze sloučenin jsou nejdůležitější: KMnO4, H2SO4, HNO3, H2O2, MnO2. Oxidační činidlo se naopak samo oxiduje a způsobuje redukci jiných látek, u uvedené redoxní reakce se jedná o síru. Nejvýznamnější redukční činidla jsou především nekovy, které ochotně odevzdávají elektrony: draslík, vápník, zinek, hliník, z nekovů se jedná hlavně o uhlík, vodík. Mezi nejdůležitější sloučeniny s redukčními účinky patří: CO, H2S, FeCl2, NH3, HNO3.

**Správné řešení**

Celkem: **20 chyb**

**Čti pozorně a oprav veškeré chyby v textu.**

Při ~~redukčních~~ (redoxních) neboli oxidačně-redukčních dějích probíhají, ~~buď~~ oxidace (a)~~,~~ ~~nebo~~ redukce, což naznačuje samotný název. Jednotlivé reakce (oxidace a redukce) tedy ~~lze~~ (nelze) provádět samostatně, pokud je některý atom oxidován, jiný redukuje. Redoxní reakce představují takové chemické děje, při kterých se mění ~~protonové~~ (oxidační) číslo atomů a iontů, přenášenou částicí je ~~proton~~ (elektron). Počet odevzdaných a přijatých ~~protonů~~ (elektronů) se musí rovnat. Redoxní reakce mají významné užití, především u důležitých chemických výrob: výroba kovů z rud, amoniaku, kyselin a dalších látek.

Oxidační číslo se označuje ~~arabskou~~ (římskou) číslicí jako ~~dolní~~ (horní) index patřičného prvku, může nabývat hodnot od -IV do VIII, v nesloučeném stavu se rovná ~~I~~ (0). Oxidaci definujeme jako chemický děj charakteristický ~~poklesem~~ (vzrůstem) oxidačního čísla částice, který je způsoben ztrátou ~~protonů~~ (elektronů): S0 – 4e- → SIV. Pojem oxidace je odvozen z latinského pojmenování ~~vodíku~~ (kyslíku), což je oxygenium. Redukce je děj charakteristický ~~vzrůstem~~ (poklesem) oxidačního čísla částice, který je způsoben příjmem ~~protonů~~ (elektronů): O20 + 2e- → O2-II. Látka, která se sama redukuje a způsobuje oxidaci jiných látek, se označuje jako ~~redukční~~ (oxidační) činidlo, u uvedené redoxní reakce se jedná o kyslík. Oxidační činidla u prvků představují především ~~kovy~~ (nekovy): kyslík, fluór, chlór, bróm. Ze sloučenin jsou nejdůležitější: KMnO4, H2SO4, HNO3, H2O2, MnO2. ~~Oxidační~~ (Redukční) činidlo se naopak samo oxiduje a způsobuje redukci jiných látek, u uvedené redoxní reakce se jedná o síru. Nejvýznamnější redukční činidla jsou především ~~nekovy~~ (kovy), které ochotně odevzdávají elektrony: draslík, vápník, zinek, hliník, z nekovů se jedná hlavně o uhlík, vodík. Mezi nejdůležitější sloučeniny s redukčními účinky patří: CO, H2S, FeCl2, NH3, ~~HNO~~~~3~~.