



REDOXNÍ REAKCE 1

Jméno: _____

Třída: _____

Datum: _____

1. Doplně definice:

Chemická reakce je –

Chemická rovnice je –

Redoxní reakce jsou –

Oxidační činidlo je –

Redukční činidlo je –

Co může ovlivnit chemickou reakci (3)?

2. Doplně:

Počet atomů reaktantů se musí _____ počtu atomů produktů.

Vyrovnáváme ho pomocí tzv. _____ koeficientů.

Oxidační číslo může být _____ i _____

Atomy stejného prvku (např. Fe, H₂) mají oxidační číslo _____.

Součet oxidačních čísel všech atomů ve sloučenině je roven _____.

U redoxních reakcí dochází k výměně _____ mezi atomy prvků.

3. Doplně:

Reakce (oxidace a redukce) probíhají _____.

Počet odevzdaných a přijatých e⁻ je _____.

Při oxidaci dochází ke _____ počtu elektronů.

Při oxidaci se oxidační číslo oxidovaného atomu _____.

Při redukci dochází ke _____ elektronů.

Při redukci se oxidační číslo redukovaného atomu _____.

4. Doplně:

Podle reaktivity kovů (reakce s kyselinami, vodou atd.) byla sestavena tzv.

U této EŘNK platí:☐ kov (víc vlevo) má schopnost _____ kov (víc vpravo) – sám se _____.☐ kov (víc vpravo) má schopnost _____ kov (víc vlevo) – sám se _____.

Neušlechtilé kovy – _____ se oxidují, v přírodě ve formě _____.

Ušlechtilé kovy – _____ se oxidují, v přírodě součástí _____, ale i _____.