**PRACOVNÝ LIST: REDOXNÉ REAKCIE**

1. **Vyber správne tvrdenie: :**
2. Ak sa oxidačné číslo atómov zvyšuje ide o ***oxidáciu / redukciu.***
3. Ak sa oxidačné číslo atómov znižuje ide o ***oxidáciu / redukciu.***
4. Pri redukcii atóm elektróny ***prijíma / odovzdáva*** .
5. Pri oxidácii atóm elektróny ***prijíma / odovzdáva*** .
6. Látka, ktorá má schopnosť odovzdávať elektróny sa nazýva ***oxidovadlo / redukovadlo.***
7. Látka, ktorá má schopnosť prijímať elektróny sa nazýva ***oxidovadlo / redukovadlo.***
8. **V rade kovov vyznač**
9. neušľachtilé kovy a napíš 2 ich spoločné vlastnosti
10. ušľachtilé kovy, napíš 2 ich spoločné vlastnosti

**K  Na Ca Mg Al Zn Fe Pb H2 Cu Ag Hg Au ............................................................................................................................. ............................................................................................................................. .............................................................................................................................**

1. **Doplň:**
2. Redoxné reakcie, ktoré rozrušujú povrch kovov pôsobením látok z prostredia nazývame ........................................
3. Redoxné reakcie, ktoré prebiehajú pri prechode elektrického prúdu roztokom alebo taveninou: ............................
4. Zariadenie, z ktorého možno priamo získať elektrickú prúd z prebiehajúcich redoxných reakcí je ............................
5. **Napíš tri spôsoby ochrany železa pred hrdzavením: ............................................................................................**

**...........................................................................................................................................................................**