**Chemické reakcie, neutralizácia, redoxné reakcie, 8 roč.**

1. Chemické reakcie sa zapisujú chemickými ................................
2. V chemickej rovnici sú šípkou oddelené ............................. a .................................
3. Aký zákon platí v chemických rovniciach?
4. Napíšte znenie tohto zákona.
5. Doplňte schémy na chemické rovnice:
6. Na + Cl NaCl
7. Al + O2  Al2O3
8. N2 + H2  NH3
9. H2 + O2 H2O
10. Vyber správne tvrdenie:
11. Chemické rovnice zapisujeme chemickými reakciami.
12. Stechiometrické koeficienty sa píšu vpravo dole za značku prvku.
13. Pri chemických reakciách platí zákon zachovania energie.
14. Reaktanty a produkty sú oddelené šípkou.
15. Čo je to neutralizácia?

.................................................................................................................................

..................................................................................................................................

1. Kde sa využíva neutralizácia? (Uveď 3 príklady)

................................................................................................................................

................................................................................................................................

.................................................................................................................................

1. Doplň pravú stranu rovnice a pomenuj produkty.

NaOH + HCl .........................+..............................

1. Z nasledujúcich rovníc vyber rovnicu neutralizácie, svoj výber zdôvodni.
2. 2 H2 + O2  2 H2O
3. KOH + HCl H2O + KCl
4. Mg + 2 HCl MgCl2 + H2
5. 2 K + Cl2  2 KCl
6. Aké vlastnosti sa pri neutralizácii rušia?

....................................................................................................................................................

1. Ktoré tvrdenie je nesprávne?
2. Ph kyselín je väčšie ako 7.
3. Roztok je tým kyslejší, čím viac sa blíži jeho hodnota ph k 7.
4. Neutrálne roztoky majú hodnotu ph rovnú 7.
5. Čo sú to redoxné reakcie?

........................................................................................................................................

........................................................................................................................................

1. Čo je to oxidácia?

...........................................................................................................................................

1. Čo je to redukcia?

...........................................................................................................................................

1. Uveď príklady redoxných reakcií z bežného života. (3)

.......................... , ........................................., ........................................

1. Horenie je:
2. Zlučovanie látok s kyslíkom.
3. Pomalá chem. reakcia.
4. Rýchla chem. reakcia.
5. Dej, pri ktorom sa mení oxidačné číslo kyslíka z –II na 0.
6. V uvedených reakciách vyznač oxidáciu a redukciu.
7. 2 Mg0 + O20 2 MgII O-II
8. CuII + Fe0 Cu0 + Fe II
9. 2 Na0 + Cl20 2 NaI Cl-I