



## ODNAWIALNE ŹRÓDŁA ENERGII

Materiały do zajęć wyrównawczych z chemii

Klasyfikacja związków nieorganicznych

Zajęcia nr I

1. Wartościowość pierwiastków a ich położenie w układzie okresowym.
2. Stopnie utlenienia pierwiastków grup od I A do VII A (grupy główne) układu okresowego w cząsteczkach pierwiastków i związków chemicznych o budowie jonowej i spolaryzowanej.
3. Stopnie utlenienia pierwiastków grup od I B do X B (grupy poboczne) w cząsteczkach związków.
4. Typy związków chemicznych
  - a) tlenki zasadowe, amfoteryczne, kwasowe, obojętne i inne (metali i niemetalu)
  - b) wodorotlenki metali grupy I A i II A ( zasady)
  - c) wodorotlenki metali grup III A – VI A oraz grup B
  - d) kwasy beztlenowe niemetalu z grup VI A i VII A
  - e) kwasy tlenowe niemetalu z grup IV A – VII A
  - f) sole obojętne
  - g) wodorosole
  - h) hydroksosole
  - i) wodoroki i inne
5. Wzory jonów:
  - a) kationów metali grup głównych, pobocznych i kationu amonowego
  - b) anionów reszt kwasowych
6. Napisz wzory cząsteczek następujących związków chemicznych:

tlenek - sodu, magnezu, glinu, cynku, miedzi (I), żelaza (II), manganu (II), chromu (III)

zasada - potasowa, wapniowa

wodorotlenek - glinu, cynku, żelaza (III), manganu (II), miedzi (II)

sole - chlorek glinu, siarczek sodu, węglan wapnia, wodorowęglan magnezu, hydroksobromek





wapnia, wodorowęglan potasu,

Dr Jadwiga Sepioł

