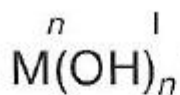


Temat: Tlenki i wodorotlenki- powtórzenie wiadomości. 1.06.2020 r

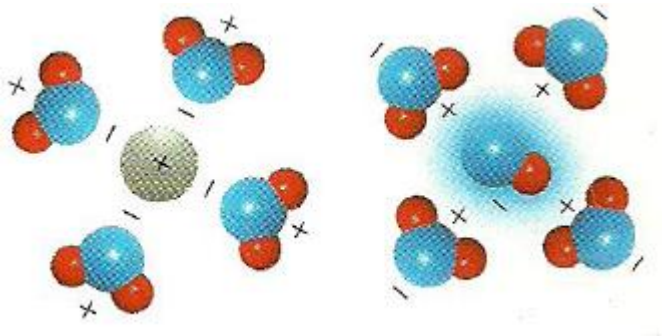
1. **Tlenki** są związkami chemicznymi tlenu z metalami lub niemetalami.
2. **Elektrolity** to substancje ulegające dysocjacji jonowej po rozpuszczeniu w wodzie lub stopieniu. Nieelektrolity nie ulegają dysocjacji jonowej.
3. **Wodorotlenki** to związki chemiczne zbudowane z kationów metali i anionów wodorotlenkowych.
4. **Zasady** to wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie.



kationy				
aniony	NH_4^+	Li^+	Na^+	K^+
OH^-	R	R	R	R

5. Zasady otrzymuje się w reakcjach chemicznych:
metal aktywny + woda \rightarrow **zasada** + wodór $Ba + 2 H_2O \rightarrow Ba(OH)_2 + H_2\uparrow$
(metal grupy 1. i 2.)

tlenek metalu aktywnego + woda \rightarrow **zasada** $BaO + H_2O \rightarrow Ba(OH)_2$
6. Wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie można otrzymać w reakcji chemicznej:
sól 1 + zasada \rightarrow wodorotlenek \downarrow + sól 2 $FeCl_3 + 3 KOH \rightarrow$
rozpuszczalna $\rightarrow Fe(OH)_3\downarrow + 3 KCl$
w wodzie
7. **Dysocjacja jonowa** to rozpad elektrolitów na jony dodatnie (kationy) i jony ujemne (aniony), pod wpływem cząsteczek wody.



Termin realizacji: 1.06.2020 r

Powodzenia.