Dzień dobry, witam wszystkich i zapraszam na kolejną lekcję- **Powtórzenie wiadomości o solach i przygotowanie do sprawdzianu.**

Podam dzisiaj powtórkowe zadania i reakcje. Część rozwiążę sama jako przykładowe, a część zostawię dla was.

A więc do roboty!

ZAD.1 Podaj wzory poniższych kwasów, zaznacz ich resztę kwasową i jej wartościowość oraz nazwę soli danego kwasu:

a) węglowy
b) siarkowy(VI)
c) chlorowodorowy
d) siarkowodorowy

np.a) H_2CO_3 reszta-CO_3, jest II- wartościowa, nazwa soli to węglan itd.

ZAD.2 Napisz nazwy soli:

a) $CaCl_2$ b) K_3PO_4 c) Al_2S_3 d) $CuSO_4$

przypominam: obowiązuje zasada, że dla soli z metalami z grup I,II i XIII nie podaje się ich wartościowości, dla pozostałych należy podać np. $Fe(NO_3)_2$ to azotan(V) żelaza (II), ale $Ca(NO_3)_2$ to już tylko azotan(V) wapnia jasne?

ZAD.3 Napisz reakcje otrzymywania węglanu litu trzema dowolnymi sposobami:

I.

II.

III.

może być np. I. metal + kwas; II. tlenek metalu + kwas i III. wodorotlenek + kwas

tym, którzy nie pamiętają, przypominam na siarczku sodu:

I. $2Na + H_2S ==== Na_2S$
II. $Na_2O + H_2S ==== Na_2S + H_2O$
III. $2NaOH + H_2S ==== Na_2S + 2H_2O$ wystarczy?

ZAD.4 Napisz reakcje do schematu:

$Li \rightarrow Li_2O \rightarrow LiOH \rightarrow Li_2S \rightarrow LiNO_3$
$\downarrow \quad \downarrow \quad \downarrow$
$Li_2SO_4 \quad LiCl \rightarrow Li_3PO_4$

np. pierwsze przejście z $Li \rightarrow Li_2O$
1. $4Li + O_2 === 2Li_2O$ przypominam; każda strzałka, to jedna reakcja

ZAD.5 Uzupełnij podane reakcje i uzgodnij współczynniki:

a) …… + …….. → $MgCO_3\downarrow$ + ……..

b) NaCl + …… → Na_2SO_4 + ……

ZAD.6 Policz masę cząsteczkową soli z zad.2 a i b (tego nie komentuję, liczymy w unitach, korzystając z układu okresowego) dacie radę!!

ZAD.7 Policz stężenie procentowe roztworu, otrzymanego przez rozpuszczenie 45g jodku potasu w 300ml wody.

koło ratunkowe: 300ml wody to 300g; jeżeli do wody dodamy 45g soli, to cały roztwór ma masę 345g i dalej z wzoru na C_p albo proporcją.

ZAD.8 Podaj cztery zastosowania soli w życiu codziennym.

Następny będzie sprawdzian z soli i na tym zakończymy chemię nieorganiczną. Jeżeli macie jakiekolwiek problemy z chemii, to dajcie znać przez pana W. Pasternaka. **powodzenia!!! życzę zdrowia**