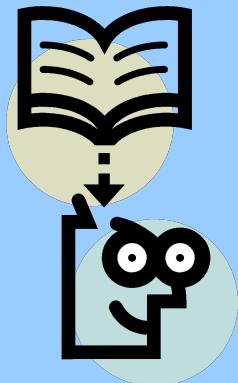


Обобщающий урок по теме: «Основные классы неорганических соединений. Генетическая связь между классами неорганических соединений.»

Урок разработала учитель
химии МОУ СОШ №47
Нигматуллина Г.Г.

Девиз урока!

•Думай, работай,
ищи, трудно будет
-не пиши!



Путешествие на подводной лодке «Генезис»



Работа боцмана

- $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{Li}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{LiOH}$
- $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_3\text{PO}_4$
- $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- $\text{CaCO}_3 + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{CaSiO}_3 + \text{CO}_2 \uparrow$

Основайские острова

натриевое

алюминиевое

калиевое

кальциевое

бариевое

Укажите какие из перечисленных
реакций относятся к реакциям
нейтрализации?

- $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{KOH}$
- $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{HCl}$
- $\text{Fe(OH)}_3 + \text{HNO}_3$
- $\text{CuCl}_2 + \text{NaOH}$
- $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3$

К реакциям нейтрализации относятся:



- $H_3PO_4 + KOH \quad \square K_3PO_4 + H_2O$
- $Al_2O_3 + HCl \quad \square$
- $Fe(OH)_3 + HNO_3 \quad \square Fe(NO_3)_3 + H_2O$
- $CuCl_2 + NaOH \quad \square$
- $NaCl + AgNO_3 \quad \square$

Игра «Химическое домино»

H_2	SO_4
CO_3	Ba
Cu	Cl_2
$(\text{NO}_3)_3$	Ca
Mg	SiO_3
S	Zn
Na 2	SO3

Химический диктант

- Сульфат меди- $CuSO_4$
- Нитрат алюминия- $Al(NO_3)_3$
- Сульфид цинка- ZnS
- Хлорид магния- $MgCl_2$
- Фосфат натрия- Na_3PO_4
- Карбонат бария- $BaCO_3$

Восстановить связь между
бухтами металлическая и
неметаллическая

- $\text{Me} \square \text{MeO} \square \text{Me(OH)}_2$ 
-
- $\text{R} \square \text{R O}_2 \square \text{H}_2\text{RO}_3$ 

Проверь себя!

- $2\text{Ba} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{BaO}$
- $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ba}(\text{OH})_2$
- $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
- $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$
- $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{BaCO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$

- Спасибо за урок!