Повторення найважливіших питань курсу хімії 7 класу

УРОК 1. НАЙВАЖЛИВІШІ ХІМІЧНІ ПОНЯТТЯ

❑ ПОВТОРІТЬ ВИЗНАЧЕННЯ ОСНОВНИХ ХІМІЧНИХ ПОНЯТЬ

Речовина — _____

_____

Суміш — _____

_____

Хімічний елемент — _____

_____

Хімічна формула — _____

_____

Фізичні явища — _____

_____

Хімічні явища — _____

_____

РОЗВ'ЯЗУЄМО ЗАВДАННЯ

Завдання 1. Складіть формули оксидів елементів: S(IV), P(V), Cl(VII), Na, Ca, Mg.

Завдання 2. Установіть відповідність між формулами речовин та їх природою:

SO_3, $CuCl_2$, HCl, NaOH, CaO, $Mg(OH)_2$, Al_2O_3, H_2SO_4, P_2O_5.

А) основний оксид Б) кислота В) кислотний оксид Г) основа

Завдання 3. Укажіть хімічне явище: випаровування води; плавлення льоду; горіння деревини; подрібнення крейди; бродіння глюкози; ржавіння заліза; замерзання води. Поясніть, за якими ознаками розрізняють ці явища.

Завдання 4. Складіть формули оксидів елементів: S(VI), P(V), C(IV), K, Al, Zn, Ba.

ДОМАШНЄ ЗАВДАННЯ

Завдання 1. Установіть відповідність між формулами речовин та їх природою:

SO_2, $Cu(OH)_2$, $NaCl$, Na_2O, $Ca(OH)_2$, MgO, Al_2O_3, H_2SO_3, N_2O_5, HNO_3.

А) основний оксид Б) кислота В) кислотний оксид Г) основа

Завдання 2. Дайте хімічні назви оксидів елементів: BaO, K_2O, CuO, Fe_2O_3, H_2O, P_2O_5, Li_2O.

УРОК 2. ПРОСТІ Й СКЛАДНІ РЕЧОВИНИ (КИСЕНЬ, ВОДА). РЕАКЦІЯ РОЗКЛАДУ, СПОЛУЧЕННЯ

❑ ПОВТОРІТЬ ВИЗНАЧЕННЯ ОСНОВНИХ ПОНЯТЬ

Прості речовини — _____

_____

_____

Складні речовини — _____

_____

_____

❑ ЗАПИШІТЬ ВИЗНАЧЕННЯ

Фізичні властивості кисню — _____

_____

_____

Фізичні властивості води — _____

_____

_____

Реакція сполучення — _____

_____

_____

Реакція розкладу — _____

_____

_____

РОЗВ'ЯЗУЄМО ЗАВДАННЯ

Завдання 1. Запишіть рівняння реакції добування кисню.

Завдання 2. Складіть рівняння реакцій кислотних та основних оксидів із водою та назвіть продукти взаємодії.

Завдання 3. Складіть формули оксидів елементів: S(IV), P(V), Na, Mg. Складіть рівняння реакцій цих оксидів із водою.

Завдання 4. Закінчить схему рівняння реакцій та визначте типи хімічних реакцій.

А) $SO_3 + H_2O$ = ...

Б) $KClO_3 = KCl$ .....

В) $SO_2 + O_2$ = ...

Г) $KMnO_4 = K_2MnO_4 +$ .....