Директорська контрольна робота для учнів 1 курсу групи 6 (ІІ півріч.)

Варіант – 1

1. Установіть відповідність між формулою вихідних речовин і продуктами реакцій:

ормули речовин	родукти взаємодії
$Mg + HCl \rightarrow$	$MgCl_2$
$Mg(OH)_2 + CO_2 \rightarrow$	$MgCl_2 + H_2$
$Mg(OH)_2 + HCl \rightarrow$	$MgCl_2 + H_2O$
	$MgCO_3 + H_2$
	$MgCO_3 + H_2O$

2. Чи вірні наступні судження про метали:
   А) У періоді зі збільшенням заряду ядра металеві властивості слабшають;
   Б) Усі метали при кімнатній температурі є твердими.

а) вірно тільки А; б) вірно тільки Б; в) вірні обидва судження г) обидва судження не вірні.

3. Здійсніть ланцюжок наступних перетворень:

$$Mg \rightarrow MgO \rightarrow MgCl_2 \rightarrow Mg(OH)_2 \rightarrow MgO$$

4. При взаємодії 5,6 г Al з соляною кислотою було отримано 6,3 л водню (н.у.). Скільки це складає відсотків від теоретично можливого?

Варіант – 2

1. Установіть відповідність між формулою вихідних речовин і продуктами реакцій:

Формули речовин	Продукти взаємодії
а) $Fe + HCl \rightarrow$	1) $FeCl_2$
б) $Fe(OH)_2 + CO_2 \rightarrow$	2) $FeCl_2 + H_2$
в) $Fe(OH)_2 + HCl \rightarrow$	3) $FeCl_2 + H_2O$
	4) $FeCO_3 + H_2$
	5) $FeCO_3 + H_2O$

2. Чи вірні наступні судження про залозо:
   А) Проста речовина залізо, є тільки відновником;
   Б) У своїх з'єднаннях залізо проявляє постійну ступінь окислення +2.
   а) вірно тільки А; б) вірно тільки Б; в) вірні обидва судження; г) обидва судження не вірні.
3. Здійсніть ланцюжок наступних перетворень :
   $Fe \rightarrow Fe_2O_3 \rightarrow FeCl_3 \rightarrow Fe(OH)_3 \rightarrow Fe_2O_3$
4. При взаємодії 6,2 г Al з соляною кислотою було отримано 6,72 л водню (н.у.). Скільки це складає відсотків від теоретично можливого?

Домашнє завдання:

1. Підписати подвійні аркуші та написати директорську контрольну роботу (в понеділок принести особисто та віддати мені в Центрі);
2. Здати всі свої заборговані роботи.

Це останній урок з хімії, оцінки ідуть в атестат!