

Добрый день, уважаемые востмиклассники!

Мороз и солнце, день чудесный!

Надеюсь, у вас прекрасное настроение. В связи с низкой температурой воздуха, занятия в школе отменяются, но мы учимся дистанционно.

Тема занятия: Обобщение и систематизация знаний по теме: «Изменения, происходящие с веществами»

Цель занятия: повторить и закрепить знания по теме при решении пробной контрольной работы

Ход занятия:



1. Решите пробную работу

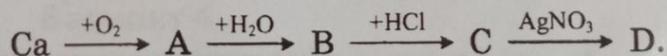
1. Переведите текстовую информацию в символическую, расставьте коэффициенты:

Текстовая информация	Символическая форма записи
а) гидроксид бария + ортофосфорная кислота → ортофосфат бария + вода	
б) оксид железа (II) + алюминий → железо + оксид алюминия	
в) хлорид фосфора (V) + вода → ортофосфорная кислота + соляная кислота	
г) нитрат аммония (NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub> ) → оксид азота (I) + вода	

2. Вставьте вместо букв формулы. Расставьте коэффициенты. Укажите тип реакций:

- а) CaCO<sub>3</sub> + HCl → B + CO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O      г) A → MgO + H<sub>2</sub>O  
б) Ba + H<sub>2</sub>O → Ba(OH)<sub>2</sub> + C                      д) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> + D → H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>  
в) FeCl<sub>2</sub> + E → FeCO<sub>3</sub> + KCl

3. Запишите уравнения реакций и укажите их тип:



4. Какой объем (н.у.) водорода выделится в результате реакции замещения между 27,3 г калия и водой?

5. Определите массу соляной кислоты, которая вступит в реакцию замещения со 100 г технического алюминия, содержащего 2,8% примесей.

Всего доброго, успехов.