

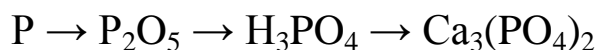
Подготовка к контрольной работе
«Растворы электролитов. Ионные уравнения. Генетические ряды»

Вариант № 5

Задание 1. Соотнесите гидроксид с соответствующим ему оксидом.

- | | |
|-----------------------------|----------------------------|
| А) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ | 1) MnO_2 |
| | 2) Cu_2O |
| Б) HMnO_4 | 3) MnO_3 |
| | 4) CuO |
| В) H_2MnO_4 | 5) Mn_2O_7 |

Задание 2. Осуществите цепочку превращений.



Задание 3. Определите объем выделившегося газа при взаимодействии 56 грамм кальция с фосфорной кислотой.

Задание 4. Технический барий, массой 815 грамм, вступил в реакцию с кислородом. В результате образовался оксид бария массой 369 грамм. Определите массовую долю бария в техническом образце.

Задание 5. Ионные уравнения

Даны ионные уравнения химических реакций:

- 1) $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} = \text{CaCO}_3$;
- 2) $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+ = \text{Al}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$;
- 3) $\text{Fe}^0 + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2^0$;
- 4) $2\text{H}^+ + \text{SO}_3^{2-} = \text{SO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$;
- 5) $\text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Fe}(\text{OH})_3\downarrow$.

А. Свойства какого класса электролитов описаны этими ионными уравнениями?

Б. Для любого из приведенных ионных уравнений (по выбору) запишите два молекулярных уравнения.

Подготовка к контрольной работе
«Растворы электролитов. Ионные уравнения. Генетические ряды»

Вариант № 6

Задание 1. Соотнесите гидроксид с соответствующим ему оксидом.

- | | |
|-----------------------------------|----------------------------------|
| А) Fe(OH) ₂ | 1) SO ₂ |
| | 2) N ₂ O ₃ |
| Б) HNO ₃ | 3) SO ₃ |
| | 4) FeO |
| В) H ₂ SO ₄ | 5) N ₂ O ₅ |

Задание 2. Осуществите цепочку превращений.

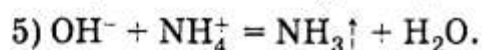
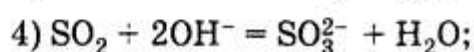
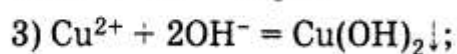
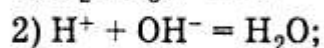
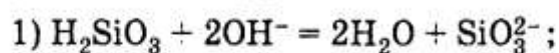


Задание 3. Определите объем выделившегося газа при взаимодействии 37 грамм натрия с азотной кислотой.

Задание 4. Технический алюминий, массой 275 грамм, вступил в реакцию с кислородом. В результате образовался оксид алюминия массой 149 грамм. Определите массовую долю алюминия в техническом образце.

Задание 5. Ионные уравнения

Даны ионные уравнения химических реакций:



А. Свойства какого класса электролитов описаны этими ионными уравнениями?

Б. Для любого из приведенных ионных уравнений (по выбору) запишите два молекулярных уравнения.