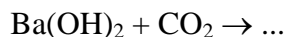


Отборочный тест по химии в 10 класс Заочной школы

Задача 1

Укажите возможный продукт или продукты в реакции (в ответе запишите номер или номера):



1) BaH_2 ; 2) BaCO_3 ; 3) H_2CO_3 ; 4) $\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$; 5) CO .

Задача 2

При хлорировании 5 л метана было затрачено 12 л хлора. Сколько л хлороводорода образовалось?

Задача 3

Уравнениями окислительно-восстановительных реакций являются:

- 1) $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$;
- 2) $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4$;
- 3) $2\text{NH}_3 = \text{N}_2 + 3\text{H}_2$;
- 4) $\text{Mg} + \text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$;
- 5) $2\text{SO}_3 = 2\text{SO}_2 + \text{O}_2$;
- 6) $\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$;
- 7) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$;
- 8) $\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{FeCl}_3$.

Запишите номера выбранных реакций в порядке возрастания без пробелов.

Задача 4

В избытке воды массой В г растворили А г оксида кальция CaO . Какова будет массовая доля С вещества, которое получилось в образовавшемся растворе?

- 1) $C = A/(A + B)$;
- 2) $C = 56A/74(A + B)$;
- 3) $C = 74A/56(A + B)$;
- 4) $C = 74A/(56A + B)$;
- 5) $C = A/B$

Задача 5

При рентгеновском исследовании желудка и пищевода пациент выпивает 1-2 стакана водной взвеси "нерастворимого" сульфата бария. Известно, что насыщенный раствор BaSO_4 содержит 0,00001 моль сульфата бария в литре.

Сколько мг сульфата бария растворено в 1 м³?