

Демонстрационный вариант ЕГЭ 2019 г. - задание №25

Установите соответствие между формулами веществ и реагентом, с помощью которого можно различить водные растворы этих веществ: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ

- А) HNO_3 и NaNO_3
- Б) KCl и NaOH
- В) NaCl и BaCl_2
- Г) AlCl_3 и MgCl_2

РЕАГЕНТ

- 1) Cu
- 2) KOH
- 3) HCl
- 4) KNO_3
- 5) CuSO_4

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В	Г
---	---	---	---

Ответ: 1552

Демонстрационный вариант ЕГЭ 2017 г. и 2018 г. - задание №25

Установите соответствие между формулами веществ и реагентом, с помощью которого можно различить их водные растворы: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ

- А) HNO_3 и H_2O
- Б) KCl и NaOH
- В) NaCl и BaCl_2
- Г) AlCl_3 и MgCl_2

РЕАГЕНТ

- 1) CaCO_3
- 2) KOH
- 3) HCl
- 4) KNO_3
- 5) CuSO_4

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Решение :

А) Азотная кислота способна растворить карбонат кальция. При реакции с водой осадок в растворе останется никаких изменений наблюдаться не будет.

Б) В реакции с хлоридом калия ни один из реагентов не образует качественных изменений, поэтому обратим внимание на гидроксид натрия. В реакции с сульфатом меди гидроксид натрия образует видимые изменения в виде осадка гидроксида меди (II)

В) Аналогично второму примеру ищем вещество, способное образовать видимые изменения в реакции с реагентом. Хлорид бария в реакции с сульфатом меди образует нерастворимую соль сульфат бария.

Г) В данном примере алюминий является амфотерным, чьи гидроксиды способны растворятся в избытке щелочей. В качестве реагента выберем гидроксид калия, который в избытке растворит гидроксид алюминия, однако, не способен будет это с делать с осадком в виде гидроксида магния.

Ответ: 1552

ЕГЭ по химии 02.04.2016. Досрочная волна

- задание №25

Рассчитайте, какой объём азота (н.у.) образуется при полном сгорании 67,2 л (н.у.) аммиака. (Запишите число с точностью до десятых.)

25. Качественные реакции на органические и неорганические соединения.

Объем азота будет равен 0,5 объема аммиака, то есть

$$V(\text{азота}) = 0,5 \cdot 67,2 = 33,6 \text{ л.}$$
