

Демонстрационный вариант ЕГЭ 2018-2019 г. задание №8.

Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	РЕАГЕНТЫ
А) S	1) AgNO ₃ , Na ₃ P ₂ O ₄ , Cl ₂
Б) SO ₃	2) BaO, H ₂ O, KOH
В) Zn(OH) ₂	3) H ₂ , Cl ₂ , O ₂
Г) ZnBr ₂ (p-p)	4) HBr, LiOH, CH ₃ COOH (p-p)
	5) H ₃ PO ₄ (p-p), BaCl ₂ , CuO

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами

А	Б	В	Г
---	---	---	---

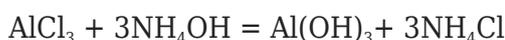
Досрочный вариант ЕГЭ по химии 2017 - задание №8.

В пробирку с раствором соли X добавили раствор вещества Y. В результате реакции наблюдали образование белого осадка. Из предложенного перечня веществ выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанную реакцию.

- 1) бромоводород
- 2) аммиак
- 3) нитрат натрия
- 4) оксид серы(IV)
- 5) хлорид алюминия

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Решение :



раствор вещества NH₃ -> NH₃*H₂O

Ответ: 52

Демонстрационный вариант ЕГЭ 2017 г. - задание

№8. В пробирку с раствором соли X добавили несколько капель раствора вещества Y. В результате реакции наблюдали выделение бесцветного газа. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступить в описанную реакцию.

- 1) KOH
- 2) HCl
- 3) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- 4) K_2SO_3
- 5) Na_2SiO_3

Запишите в таблицу номера выбранных веществ под соответствующими буквами.

X		Y
---	--	---

ЕГЭ по химии 02.04.2016. Досрочная волна - задание №8

Оксид углерода(IV) реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) кислородом и водой
- 2) водой и оксидом кальция
- 3) сульфатом калия и гидроксидом натрия
- 4) оксидом кремния(IV) и водородом

solution

8. Химические свойства оснований, солей, кислот. Реакции ионного обмена. Диссоциация.
