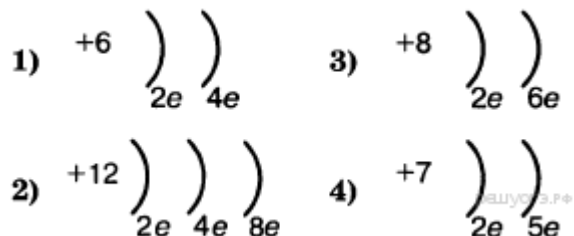


Итоговая контрольная работа по химии. 9 класс

Демонстрационная версия

Часть 1

1. Во 2-м периоде VIA группе Периодической системы находится химический элемент, схема строения атома которого



2. Неметаллические свойства фосфора выражены сильнее, чем неметаллические свойства

1. азота 2. кислорода 3. серы 4. кремния

3. Электролитом не является

1. H_2SO_4 2. KOH 3. NaCl 4. CaO

4. Гидроксид кальция реагирует с

1. углекислым газом 3. водородом
2. кислородом 4. поваренной солью

5. Между какими веществами возможно взаимодействие?

1. MgCl_2 и H_2O 3. BaCl_2 и CuSO_4
2. AgCl и HNO_3 4. NaCl и K_2SO_4

6. Верны ли суждения о правилах применения и хранения препаратов бытовой химии?

А. Аэрозоли, использующиеся в качестве средств для борьбы с бытовыми насекомыми, безопасны для детей и животных.

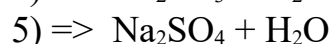
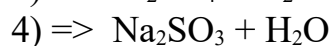
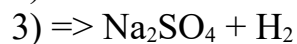
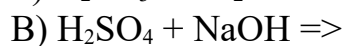
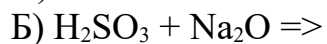
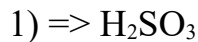
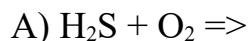
Б. Растворители и моющие средства допускается хранить в доступных для детей местах.

1. верно только А
2. верно только Б
3. верны оба суждения
4. оба суждения неверны

7. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ



Часть 2

8. Дана схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для первого уравнения реакции составьте схему электронного баланса, укажите восстановитель и окислитель.

9. Решите задачу:

Сколько литров аммиака можно получить при взаимодействии 112 л азота (н.у.) с водородом?