

Контрольная работа по теме «Химические реакции». 8 класс. Демоверсия.

Часть А

- Выберите из перечисленных веществ формулу карбоната кальция
 - CaCO₃
 - K₂CO₃
 - CaC₂
 - CaCl₂
- К какому химическому процессу относится процесс
 - испарения воды
 - запотевание стекол в автобусе
 - плавления олова
 - образование накипи в чайнике
- В уравнении реакции между алюминием и соляной кислотой коэффициент перед формулой образующейся соли равен
 - 1
 - 2
 - 3
 - 6
- Какая реакция относится к реакциям соединения?
 - 2NaOH + MgCl₂ = Mg(OH)₂ + 2NaCl
 - Mg + 2HCl = MgCl₂ + H₂
 - CaCO₃ = CaO + CO₂
 - K₂O + H₂O = 2KOH
- Выберите верную запись правой части уравнения реакции кальция с водой
 - = Ca(OH)₂ + H₂
 - = CaO + H₂
 - = CaH₂ + O₂
 - = Ca(OH)₂
- Кислород в лаборатории нельзя получить
 - разложением перманганата калия
 - разложением гидроксида меди (II)
 - разложением пероксида водорода в присутствии катализатора – оксида марганца (IV)
 - разложением оксида ртути (II)

Часть В

В1. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

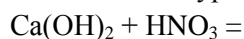
Исходные вещества	Продукты реакции
А) H ₂ SO ₄ + MgO	1) MgSO ₄ + H ₂ O
Б) H ₂ SO ₄ + Mg(OH) ₂	2) MgSO ₄ + H ₂
В) Mg + H ₂ S	3) MgS + H ₂ O
	4) MgH ₂ + S
	5) MgS + H ₂

Ответ:

А	Б	В

Часть С

С1. Закончите уравнение реакции, укажите ее тип. Под формулами всех веществ подпишите их названия.



С2. К 80 г раствора гидроксида натрия с массовой долей растворенного вещества 5% прилили необходимое количество серной кислоты. Вычислите массу полученного сульфата натрия.