

- | | |
|----------------------------------|----------------------------|
| 1) CaCO ₃ , | A) нерастворимые основания |
| 2) Cu(OH) ₂ | Б) кислоты |
| 3) P ₂ O ₅ | В) соли |
| 4) HCl | Г) кислотные оксиды |

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам

1	2	3	4
---	---	---	---

2. Установите соответствие между уравнением реакции и типом химической реакции

- | | |
|--|-----------------------|
| УРАВНЕНИЕ | ТИП РЕАКЦИИ |
| 1) Cu(OH) ₂ = CuO + H ₂ O | A) реакция замещения |
| 2) Mg + 2HCl = MgCl ₂ + H ₂ | Б) реакция соединения |
| 3) MgO + CO ₂ = MgCO ₃ | В) реакция обмена |
| 4) BaCl ₂ + Na ₂ SO ₄ = BaSO ₄ + 2NaCl | Г) реакция разложения |

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам

1	2	3	4
---	---	---	---

Часть С

1. Составьте уравнение реакции горения фосфора. Рассчитайте, какой объем кислорода (н.у.) потребуется для полного сжигания 62 г фосфора.

2. Запишите уравнения реакций согласно цепочке превращений:



Для одной из реакций, протекающих в растворе, запишите ионные уравнения