*Пятиминутка.* Отметьте в таблице знаком «+» пары веществ, между которыми возможны реакции ионного обмена, идущие до конца. 1 вариант – с образование осадка, 2 вариант – с образованием газообразного вещества и воды.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Реагирующие вещества | K2CO3 | KOH | AgNO3 | FeCl3 | HNO3 |
| NaOH |  |  |  |  |  |
| CuCl2 |  |  |  |  |  |
| HCl |  |  |  |  |  |

*Пятиминутка.* Отметьте в таблице знаком «+» пары веществ, между которыми возможны реакции ионного обмена, идущие до конца. 1 вариант – с образование осадка, 2 вариант – с образованием газообразного вещества и воды.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Реагирующие вещества | K2CO3 | KOH | AgNO3 | FeCl3 | HNO3 |
| NaOH |  |  |  |  |  |
| CuCl2 |  |  |  |  |  |
| HCl |  |  |  |  |  |

*Пятиминутка.* Отметьте в таблице знаком «+» пары веществ, между которыми возможны реакции ионного обмена, идущие до конца. 1 вариант – с образование осадка, 2 вариант – с образованием газообразного вещества и воды.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Реагирующие вещества | K2CO3 | KOH | AgNO3 | FeCl3 | HNO3 |
| NaOH |  |  |  |  |  |
| CuCl2 |  |  |  |  |  |
| HCl |  |  |  |  |  |

*Пятиминутка.* Отметьте в таблице знаком «+» пары веществ, между которыми возможны реакции ионного обмена, идущие до конца. 1 вариант – с образование осадка, 2 вариант – с образованием газообразного вещества и воды.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Реагирующие вещества | K2CO3 | KOH | AgNO3 | FeCl3 | HNO3 |
| NaOH |  |  |  |  |  |
| CuCl2 |  |  |  |  |  |
| HCl |  |  |  |  |  |

*Пятиминутка.* Отметьте в таблице знаком «+» пары веществ, между которыми возможны реакции ионного обмена, идущие до конца. 1 вариант – с образование осадка, 2 вариант – с образованием газообразного вещества и воды.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Реагирующие вещества | K2CO3 | KOH | AgNO3 | FeCl3 | HNO3 |
| NaOH |  |  |  |  |  |
| CuCl2 |  |  |  |  |  |
| HCl |  |  |  |  |  |