**Тема «Превращение веществ»**

Диагностика №9

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 1 вариант | 2 вариант |
| На «3» | 1. Расставьте коэффициенты перед формулами исходных веществ, назовите вещества: | |
| Zn + ?HCl → ZnCl2+ H2↑ | ?Al + ?Cl2 → 2AlCl3 |
| 1. Расставьте коэффициенты перед формулами продуктов реакции, назовите вещества: | |
| 2Al + 6HCl → ?AlCl3 + ?H2 ↑ | 4P + 5O2 → ?P2O5 |
| На «4» | 1. Закончите уравнение (сначала составьте формулу оксида по степеням окисления, подберите индексы, а затем расставьте коэффициенты в УХР): | |
| Fe + O2 → Fe+3O-2 | Na + O2 → Na+1O-2 |
| На «5» | 1. Закончите УХР, написав вместо точек формулу нужного вещества: | |
| Mg + HCl → MgCl2 + … | Fe + CuCl2 → Cu + … |

**Тема «Превращение веществ»**

Диагностика №9

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 1 вариант | 2 вариант |
| На «3» | 1. Расставьте коэффициенты перед формулами исходных веществ, назовите вещества: | |
| Zn + ?HCl → ZnCl2+ H2↑ | ?Al + ?Cl2 → 2AlCl3 |
| 1. Расставьте коэффициенты перед формулами продуктов реакции, назовите вещества: | |
| 2Al + 6HCl → ?AlCl3 + ?H2 ↑ | 4P + 5O2 → ?P2O5 |
| На «4» | 1. Закончите уравнение (сначала составьте формулу оксида по степеням окисления, подберите индексы, а затем расставьте коэффициенты в УХР): | |
| Fe + O2 → Fe+3O-2 | Na + O2 → Na+1O-2 |
| На «5» | 1. Закончите УХР, написав вместо точек формулу нужного вещества: | |
| Mg + HCl → MgCl2 + … | Fe + CuCl2 → Cu + … |