**Тема «Водород, кислород, оксиды»**

Диагностика №12

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 1 вариант | 2 вариант |
| На «3» | 1. Закончите УХР получения | |
| кислорода:  а) KMnO4 → K2MnO4 + MnO2 + …↑  б) H2O → H2↑ + …↑ | водорода:  а) Zn + HCl → ZnCl2+ …↑  б) CH4 → C + …↑ |
| Укажите тип каждой реакции. | |
| 1. Расставьте коэффициенты в схемах реакций: | |
| а) CuO + H2 → Cu + H2O  б) P + O2 → P2O5  в) SO3 + KOH→ K2SO4 + H2O | а) H2 + Cl2 → HCl  б) Al + O2 →Al2O3  в) Na2O + H2O → NaOH |
| На «4» | 1. Укажите сущность ОВР а) из задания №2 (покажите переход е-, окислитель и восстановитель, процессы окисления и восстановления). | |
| На «5» | 1. Осуществите цепочку превращений, назовите вещества: | |
| S → SO2 → Na2SO3 | Cu → CuO → CuCl2 |

**Тема «Водород, кислород, оксиды»**

Диагностика №12

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 1 вариант | 2 вариант |
| На «3» | 1. Закончите УХР получения | |
| кислорода:  а) KMnO4 → K2MnO4 + MnO2 + …↑  б) H2O → H2↑ + …↑ | водорода:  а) Zn + HCl → ZnCl2+ …↑  б) CH4 → C + …↑ |
| Укажите тип каждой реакции. | |
| 1. Расставьте коэффициенты в схемах реакций: | |
| а) CuO + H2 → Cu + H2O  б) P + O2 → P2O5  в) SO3 + KOH→ K2SO4 + H2O | а) H2 + Cl2 → HCl  б) Al + O2 →Al2O3  в) Na2O + H2O → NaOH |
| На «4» | 1. Укажите сущность ОВР а) из задания №2 (покажите переход е-, окислитель и восстановитель, процессы окисления и восстановления). | |
| На «5» | 1. Осуществите цепочку превращений, назовите вещества: | |
| S → SO2 → Na2SO3 | Cu → CuO → CuCl2 |