|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 8 . . . . . . . . класс\_Урок 29.  Тема: «Неметаллы. Кислород». | Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . .  имя . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . | | | | | | | | | | | | | | |
|  | |  |  |  | | --- | --- | --- | |  |  |  |   проверено | | | | | | | | | | | | | | |
| Из предложенного списка  выпишите оксиды: KOH, BaO,  HNO, H2SO4, SO2, MnO2, Cl2O7,  CuCl2, CO, NH3, N2O5. | 1 | Пример: Na2O – оксид натрия. | | | | | | | | | | | | | |
| 2 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 3 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 4 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Составьте формулы высших  оксидов следующих элементов: K,  As, Pb, Se, Cl. |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Укажите лишнюю формулу: | 1. CuO, Na2O, MgO. | | | | | | | | | | | | | | |
| 1. Cl2O7, CO2, SO2, FeO. | | | | | | | | | | | | | | |
| Заполните пропуски в  следующих схемах: | 1. ..Zn +.. \_\_\_ → ..ZnO | | | | | | | | Тип реакции | | | | | | |
| 1. \_\_\_\_ + ..O2 → H2O | | | | | | | |  | | | | | | |
| 1. \_\_\_\_ + ..O2 → ..Al2O3 | | | | | | | |  | | | | | | |
| 1. ..P + \_\_\_\_→ ..P2O5 | | | | | | | |  | | | | | | |

………………………………………………………………………………………………………………

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 8 . . . . . . . . класс\_Урок 29.  Тема: «Неметаллы. Кислород». | Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . .  имя . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . . | | | | | | | | | | | | | | |
|  | |  |  |  | | --- | --- | --- | |  |  |  |   проверено | | | | | | | | | | | | | | |
| Из предложенного списка  выпишите оксиды: KOH, BaO,  HNO, H2SO4, SO2, MnO2, Cl2O7,  CuCl2, CO, NH3, N2O5. | 1 | Пример: Na2O – оксид натрия. | | | | | | | | | | | | | |
| 2 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 3 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 4 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Составьте формулы высших  оксидов следующих элементов: K,  As, Pb, Se, Cl. |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Укажите лишнюю формулу: | 1. CuO, Na2O, MgO. | | | | | | | | | | | | | | |
| 1. Cl2O7, CO2, SO2, FeO. | | | | | | | | | | | | | | |
| Заполните пропуски в  следующих схемах: | 1. ..Zn +.. \_\_\_ → ..ZnO | | | | | | | | Тип реакции | | | | | | |
| 1. \_\_\_\_ + ..O2 → H2O | | | | | | | |  | | | | | | |
| 1. \_\_\_\_ + ..O2 → ..Al2O3 | | | | | | | |  | | | | | | |
| 1. ..P + \_\_\_\_→ ..P2O5 | | | | | | | |  | | | | | | |