|  |  |
| --- | --- |
| 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
 |  |