**Приложение к уроку «Оксиды»**

**Проверка домашнего задания**

|  |
| --- |
| 1. Определите степень окисления элементов по формуле:Na2S, AlCl3,  Li3N, MnO22. Из предложенного ряда веществ выпишите вещество с высшей и низшей степенью окисления (укажите ее):H2S, SO3 , S, SO23. Составьте формулы с помощью степени окисленияAl\_O\_ , Li\_O\_ , H\_O\_, Ca\_Cl \_ |

**Химический тренажер**

|  |
| --- |
| ХИМИЧЕСКИЙ ТРЕНАЖЕР |
|  | вар 1 | вар 2 | вар 3 | вар 4 |
| оксиды | SO3 | MnO2 | CO2 | Al2O3 |
| основания | NaOH | Cu(OH)2 | KOH | Fe(OH)3 |
| кислоты | H2SO4 | HCl | H3PO4 | HNO3 |
| соли | FeCl3 | Na2S | AlCl3 | CaCO3 |

**Лабораторный опыт**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Формула оксида | Название оксида | Агрегатное состояние | Цвет | Запах |
| SiO2 |  |  |  |  |
| CuO |  |  |  |  |
| H2O |  |  |  |  |
| CaO |  |  |  |  |
| CO2 |  |  |  |  |