|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 8 класс\_урок 20-21. **Вариант\_1** | Самостоятельная работа | Фамилия……………………………………Имя…………………………………………….. |
| 1. Расставьте коэффициенты (даны схемы уравнений, преобразуйте их в уравнения реакций):
 |
|

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1.1 | ..Ca + ..S → ..CaS | Тип реакции: реакция соединения |
| 1.2 | ..Al + ..P → ..AlP |  |
| 1.3 | ..K + ..O2→ ..KO2 |  |
| 1.4 | ..Mg + ..Cl2→ ..MgCl2 |  |
| 1.5 | ..O2 + ..P→ ..P2O5 |  |
| 1.6 | ..Ca + ..S → ..CaS |  |
| 1.7 | ..N2 +..H2→ ..NH3 |  |
| 1.8 | ..AgBr→..Ag +..Br2 |  |
| 1.9 | ..CH4→..C +..H2 |  |
| 1.10 | ..H2+..N2→..NH3 |  |

 |
| 1. Расставьте коэффициенты:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 2.1 | ..H2O + ..P2O5 → ..HPO3 | Тип реакции |
| 2.2 | ..B2O3 + ..H2O → ..H3BO3 |  |
| 2.3 | ..Na2O + ..H2O→ ..NaOH |  |
| 2.4 | ..P2O5 + ..H2O→ ..H3PO4 |  |
| 2.5 | ..Fe+ ..CuCl2→ ..Cu + ..FeCl2 | реакция замещения |

 |
| 1. Расставьте коэффициенты:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 3.1 | .. Fe +..Cl2→ хлорид железа (II) | Тип реакции |
| 3.2 | .. H2+ ..O2 → вода |  |
| 3.3 | .. N2+ ..Li→ нитрид лития |  |
| 3.4 | ..Al +..Cl2→хлорид алюминия |  |
| 3.5 | ..P +..Ca→фосфид кальция |  |
| 3.6 | Хлорид серебра→серебро + хлор |  |

 |