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