**Индивидуальные задания.**

*Определите количество отданных или принятых электронов (над стрелкой), какие из приведенных ниже процессов представляют собой окисление, а какие – восстановление, окислитель и восстановитель.*

Образец выполнения**: S 0** - 6 e- **→ S +6**– окисление (восстановитель)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Вариант | Схемы процессов | | |
| 1 | N20 → 2 N- | Mg2+ → Mg0 | Ca → Ca3(PO4)2 |
| 2 | Zr0 → Zr4+ | 2 N- → N2 0 | KNO3 → O2 |
| 3 | Pt0 → Pt4+ | Ge2+ → Ge4+ | H2SO3 → H2S |
| 4 | Ni3+ → Ni0 | Cl+ → Cl- | O2 → Na2O2 |
| 5 | Tl0 → Tl+ | Sc0 → Sc3+ | Na2O2→ O2 |
| 6 | Se4+ → Se0 | Ga3+ → Ga0 | Sr → Sr3(PO4)2 |
| 7 | B0 → B3+ | Ti4+ → Ti2+ | SeOCl2 → SeO3 |
| 8 | C4- → C4+ | Li+ → Li0 | H3SbO3 → H4Sb2O7 |
| 9 | F2 0→ F- | Mn0 → Mn3+ | H2S → H2SO3 |
| 10 | Cu+ → Cu2+ | Sb3- → Sb3+ | Ba(FeO2)2 →BaFeO4 |
| 11 | Re7+ → Re2+ | W4+ → W6+ | H2Te → H6TeO6 |
| 12 | Tc4+ → Tc7+ | P3+ → P3- | O2 0 → Na2O2 |
| 13 | Sb5+ → Sb3+ | As3- → As5+ | CaCl2 → Ca(OCl)2 |
| 14 | So → S2- | Ti3+→ Ti4+ | PbO2 → PbSO4 |
| 15 | Se4+ → Se2- | N2 → 2N3- | SnSO4 → Sn(SO4)2 |
| 16 | Cr2+ → Cr6+ | N+ → N4+ | Mg(JO3)2 → J2O7 |
| 17 | Mn2+ → Mn6+ | Cl- → Cl7+ | PbS → PbSO4 |
| 18 | 2 N3+ → N2 o | V5+ → V2+ | H2O2 → O2 |
| 19 | Cl5+ → Cl7+ | Al0 → Al3+ | FeCr2O7→Cr2(SO4)3 |
| 20 | Cr2+ → Cr6+ | 2 J5+ → J20 | Ba(MnO4)2→Ba2MnO4 |
| 21 | S4+ → S2- | Zn2+ → Zn0 | N2H4 → HNO3 |
| 22 | Sn0 → Sn4+ | Fe6+ → Fe0 | Fe2O3 → BaFeO4 |
| 23 | H2 0 → 2 H- | Br2 0 → 2 Br+1 | HNO2 → NH3 |
| 24 | Sno → Sn4+ | Au 3+ → Au+ | CaPbO2 → CaPbO3 |
| 25 | Cl- → Cl7+ | N5+→ N2- | Na3CrO3 → Na2CrO4 |