**2Mg + O2 → 2 MgO**

Mg0 - 2e -> Mg+2 | 2 окисление, восстановитель

O20 + 4e -> 2O-2 | 1 восстановление, окислитель)

**2 Na + H2 → 2 NaH**

2 Na0 - 2 e- → 2 NaI (окисление)

2 H0 + 2 e- → 2 H-I (восстановле́ние)

**ZnO + H2 → H2O + Zn**

ZnII + 2 e- → Zn0 (восстановле́ние)

2 H0 - 2 e- → 2 HI (окисление)

**Cr2O3 + 3 H2 → 3 H2O + 2 Cr**

6 H0 - 6 e- → 6 HI (окисление)

2 CrIII + 6 e- → 2 Cr0 (восстановле́ние)

**2 As + O2 → 2 AsO**

2 As0 - 4 e- → 2 AsII (окисление)

2 O0 + 4 e- → 2 O-II (восстановле́ние)

**3 H2 + N2 → 2 NH3**

6 H0 - 6 e- → 6 HI (окисление)

2 N0 + 6 e- → 2 N-III (восстановле́ние)

**2 Al2S3 + 9 O2 → 6 SO2 + 2 Al2O3**

6 S-II - 36 e- → 6 SIV (окисление)

18 O0 + 36 e- → 18 O-II (восстановле́ние)

**2 C3H6 + 9 O2 → 6 H2O + 6 CO2**

6 C-II - 36 e- → 6 CIV (окисление)

18 O0 + 36 e- → 18 O-II (восстановле́ние)