Семинар 11 а класс

**Классификация химической реакции**

Дайте характеристику химической реакции, используя для этого разные виды классификации. Расставьте если нужно коэффициенты:

1) Na (кр.) + H2O (ж.) = NaOH (р.) + 0,5 H2 (г) + 212,4 кДж;

2) CuCl2( т ) =электролиз=Cu( т ) + Cl2 ( г ) – 196,9 кДж;

 3) 6CO2( г) + 6H2O (ж) свет C6H12O6 (т ) + 6 O2 ( г ) + 2833 кДж;

 4) H2O (ж) элек H2 ( г ) + 0,5 O2 (г ) – 486 кДж.

 5) СН3СН2СН2СН2СН3 –AlCl3--- H3C-CH-CH2-CH3 -Q

 CH3

 6) SO2 + O2 SO3

 7) СН2=СН2  + 3О2 = 2СО2 + 2Н2О + Q

 8) Приведите примеры реакций разложения, в которых образуется: а) два простых вещества; б) простое и сложное вещество; в) два сложных вещества; г) одно простое и два сложных вещества; д) два простых вещества и одно сложное; е) три сложных вещества.