**Семинар № 1 «Химическая реакция»**

**для учащихся 8-х классов**

Учащиеся выполняют работу в тетрадях для семинаров, сдают и защищают работу по графику: 8 «г и д» - 16 января; 8 «в» - 17 января, 8 «а» - 19 января 2018 г.

Инструкция по заполнению тетради

1. В тетради записывайте название семинара и номер семинара.
2. Используйте тетрадь с количеством страниц 12,18,24 листа. Тетрадь рассчитана на несколько лет.
3. Не забудьте записать дату.

**Задание.** Расставьте коэффициенты (уравняйте). В уравнениях химических реакций укажите:

а) тип реакции (соединения, разложения, замещения и обмена);

б) обратимость реакции (обратимые или необратимая),

в) там, где возможно – тепловой эффект реакции (экзотермическая или эндотермическая),

г) каталитическая или некаталитическая.

1. ВаСl2 + Н2SО4  ВаSО4↓ + НСl
2. C3H6 +H2  Ni С3H8 + Q
3. Na2CO3 + HCl  NaCl + CO2 ↑ + H2O
4. CO2 + C ↔ 2СO - 173кдж
5. NO + O2 ↔ NO2 +Q
6. NH3 + CuO N2 + H2O + Cu
7. NaNO3 NaNO2 + O2 – Q
8. Cr + HCl CrCl2 + H2 + Q
9. KOH + H2SO4 K2SO4 + H2O + Q
10. (NH4)2Cr2O7 N2 + Cr2O3 + H2O - Q