Химийн энерги сэдвийн бататгал

1. Дараах энтальпийн өөрчлөлтүүдийн жишээг зөв харгалзуулна уу.

1. $2C$(хат) + $3H_2$(х) → C_2H_6(х), ΔH^0= - 84.0 кЖ/моль	а. Шатахын
2. NaOH(уус) + HCl(уус)→NaCl(уус) + H_2O(ш) , ΔH^0= -59.7 кЖ/моль	б. Үүсэхийн
3. C_2H_6(х) + 3½O_2(х) → $2CO_2$(х) + $3H_2O$(ш) , ΔH^0 = - 1560.0 кЖ/ моль	в. Атомчлагдахын
4. ½Cl_2(х) → Cl(х), ΔH^0 = +122 кЖ/ моль	г. Саармагжихын

2. Эндотермийн урвалыг аль нь зөв илэрхийлсэн байна вэ?
   A. $2HI_{(x)} \leftrightarrows H_{2(x)} + I_{2(x)}$ – 9.6 кЖ/моль буюу ΔH= +9.6 кЖ/моль
   B. B. $N_{2(x)}+3H_{2(x)} \leftrightarrows 2NH_{3(x)}$ + 93 кЖ/моль буюу ΔH= -93 кЖ/моль
   C. C. $S_{(хат)}+O_{2(x)} \leftrightarrows SO_{2(x)}$ - 296.8 кЖ/моль буюу ΔH= -296.8 кЖ/моль
   D. D. $1/2F_{2(x)} \rightarrow F_{(x)}$ + 79 кЖ/моль буюу ΔH= +79 кЖ/моль
3. Дараах өгөгдлийг ашиглан 25^0C температурт, 1 атм даралтанд $2NO_2 \rightarrow N_2O_{4(x)}$ урвалын дулааны илрэл, ΔH^0-ийг олно уу. Гессийн хуулийн цикл үүсгэж бодоод хариугаа оруулаарай.

$N_{2(x)}+2O_{2(x)} \rightarrow N_2O_{4(x)}$ ΔH^0=11.1кЖ

½$N_{2(x)}$+ $O_{2(x)} \rightarrow NO_{2(x)}$ ΔH^0=33.2Кж

LIVEWORKSHEETS