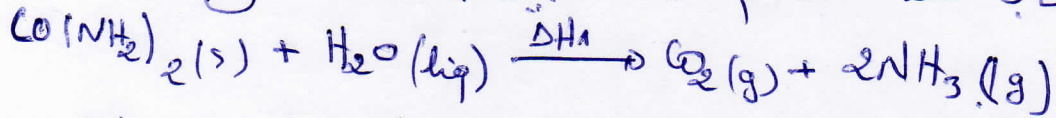
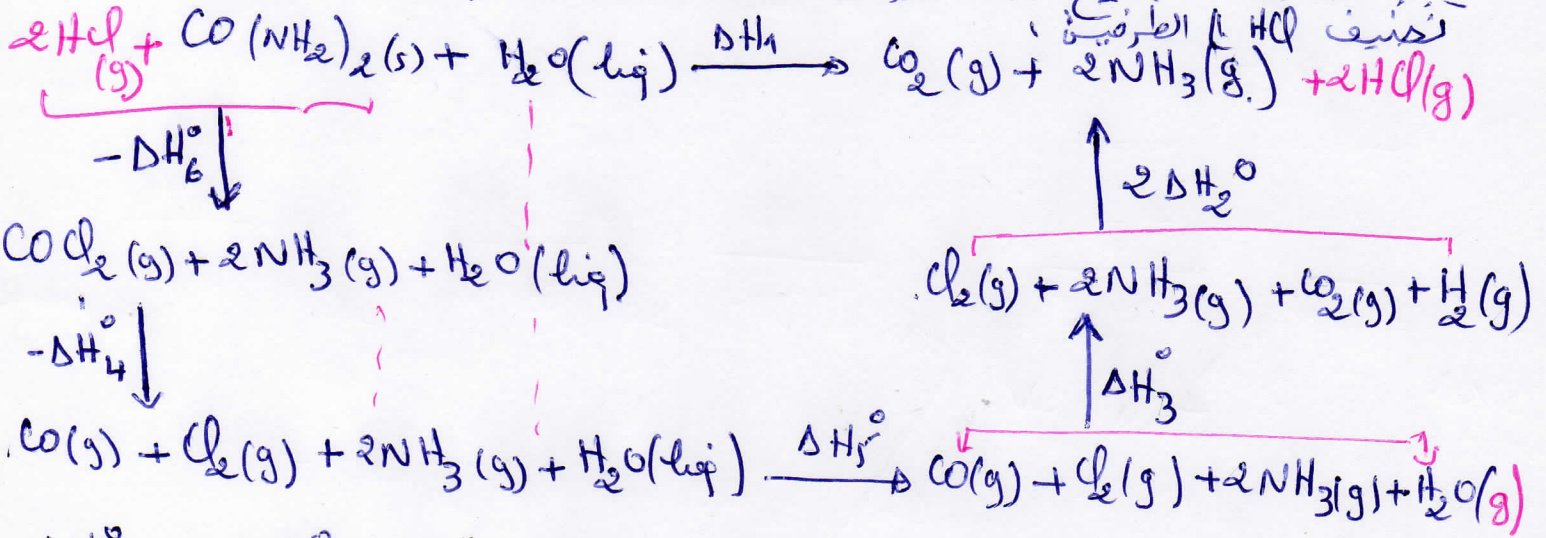


تمرين 3

حساب عند 25°C أنثاليبي للفاعل:



يجب توضيح جميع المعادلات المحطة لحساب ΔH_1 :



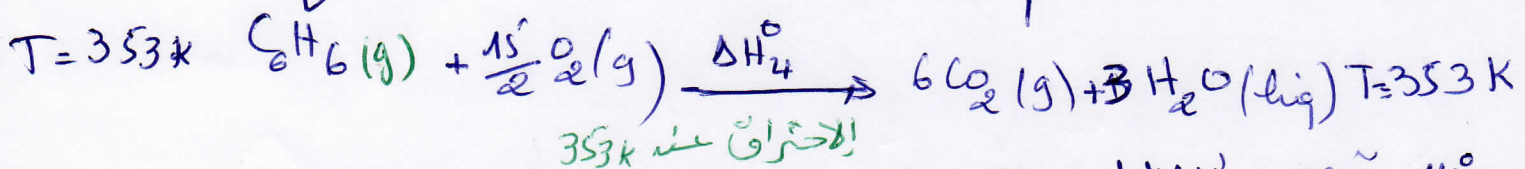
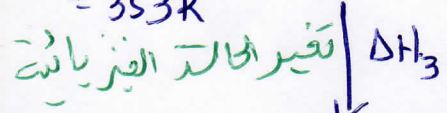
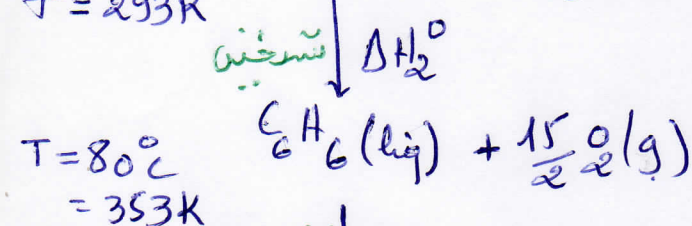
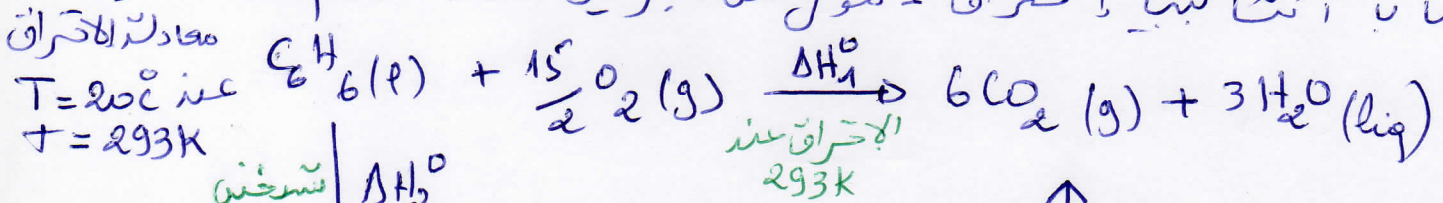
$$\Delta H_1^\circ = -\Delta H_6^\circ - \Delta H_4^\circ + \Delta H_5^\circ + \Delta H_3^\circ + 2\Delta H_2^\circ$$

$$\Delta H_1^\circ = +201 + 112,5 - 44,25 - 41,13 - 2 \times 92,30$$

$$\Delta H_1^\circ = 132,04 \text{ kJ/mol}$$

تمرين 4

حساب أنثاليبي الاحتراق 1 مول من البنزين عند 80°C و 1 جو



ΔH_1°	تخفيف أنثاليبي الاحتراق عند 20°C	"	"
ΔH_2°	التسخين من 20°C إلى 80°C	"	"
ΔH_3°	التغير للبنزين عند 80°C	"	"
ΔH_4°	الاحتراق عند 80°C	"	"
ΔH_5°	التبريد من 80°C إلى 20°C	"	"