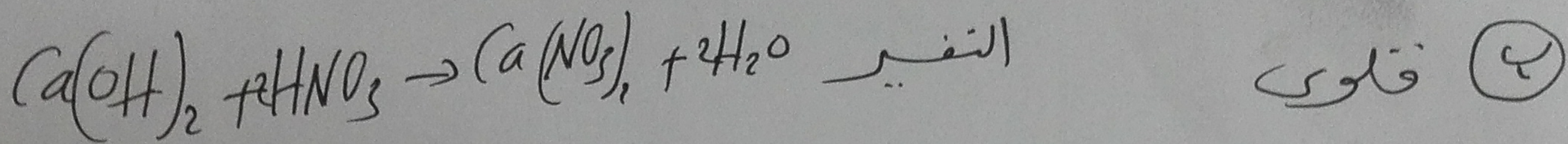
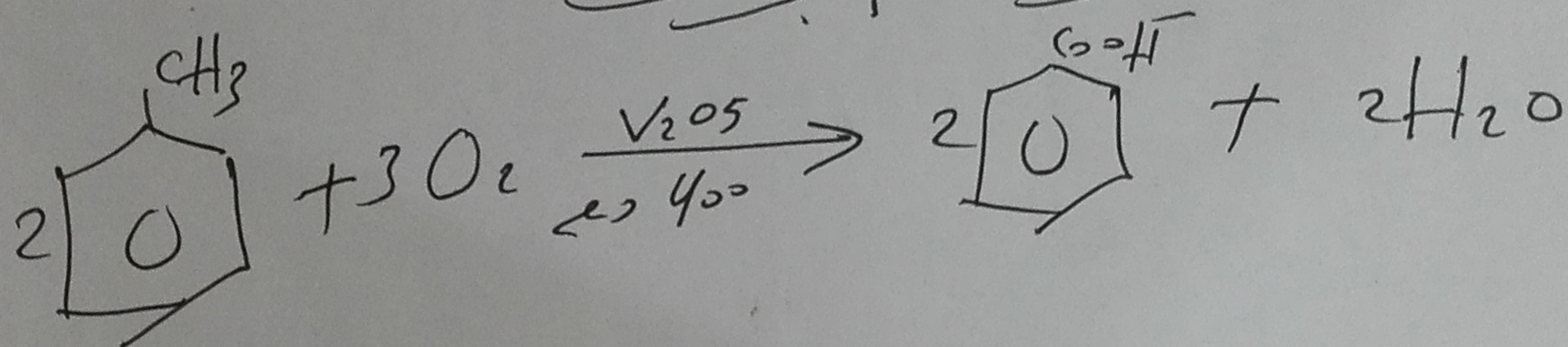


عند حفظ المحالين متساويين من محلولي هيدروكسيد الصوديوم وكبريتات الحديدوز
 لثابت موزون تركيز كل منهما 0.5 مولاري فانه محلول كبريتات
 البوتاسيوم



اجدانه $\frac{M_a V_a}{N_a} = \frac{0.5 V_a}{2}$ للقلوب
 فكلوبه محلول قلوب $\frac{M_b V_b}{N_b} = \frac{0.5 V_b}{1}$ للقلوب

اكسيت معادله احترق 8 هيدروكربون



حسنت عيبه من البلوريات كبريتات الحديدوز II احترقت

اصبت كتلتها $FeSO_4 \cdot xH_2O$ كتلتها 5.41 جم وعبرتها عن
 اصب عبر جزيئات الماء البكر 3.25

الكل $Fe = 56$ $S = 32$ $O = 16$ $H = 1$

الكتلة الجذرية = 5.41
 الكتلة طاقه = 3.25
 كتلة حار = 2.16

الكتلة الجويه $(16 \times 4) + 32 + 56 = FeSO_4 = 152$

الكتلة طاقه 3.25
 كتلة حار 2.16
 5 152

كتلة حار = $\frac{2.16 \times 152}{3.25} = 101.02$
 عدد مولات حار = $\frac{101.02}{18} = 5.6$ تقريباً = 6
 $FeSO_4 \cdot 6H_2O$