الموضوع: المعايرة ١٥/ ١٢/ ٢٠١٧

* القوانين المستخدمة في حل مسائل المعايرة :

١- حساب تركيز محلول ممدد :

عدد المولات ↵

$n_{\text{قبل الاضافة}} = n_{\text{بعد الاضافة}}$

$C_1 \cdot V_1 = C \cdot V$

الحجم الجديد ، التركيز الجديد

2- حساب التركيز المولي : mol/l

إذا أعطي بنص المسألة كتلة (m)

حل 1 :

$$C_{g/l} = \frac{m \to g}{V \to l}$$

حل 2 : نحسب عدد مولات

$$n = \frac{m}{M}$$

$$\Leftarrow n = C \cdot V$$

$$\Leftarrow C = \frac{n}{V}$$

3- معايرات التعديل :

(معايرة) : حمض - اساس عند نقطة نهاية المعايرة ($PH=7$)

$n_{H_3O^+} = n_{OH^-}$

أساس $C_1 \cdot V_1 = C_2 \cdot V_2$ للحمض

- عند معايرة حمض قوي و اساس قوي (أزرق بروم التيمول).
- عند معايرة حمض ضعيف باساس قوي (فينول فتالين عند نقطة نهاية معايرة