

قوانين مرتبة :- تحتاجها طوال دروس الوحدة الأولى .

$$1) K_w = [H^+][OH^-]$$

$$2) PH = -\log [H^+]$$

الرقم الهيدروجيني

$$3) POH = -\log [OH^-]$$

الرقم الهيدروكسيلي

$$4) PH + POH = 14$$

تفصيل المارة

$$5) [H^+] = 10^{-PH}$$

$$6) [OH^-] = 10^{-POH}$$

$$7) \text{عدد المولات} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الكتلة المولية}} \quad n = \frac{m}{M_r} \quad @alyhy15$$

$$8) \text{التركيز} = \frac{\text{عدد المولات}}{\text{حجم المحلول بالليتر}} \quad M = \frac{n}{V_{(L)}}$$

$$9) \text{الكتلة المولية} \times \text{التركيز} = \text{الكتلة}$$

$$m = M \cdot M_r \cdot V_{(L)}$$

@alyhy15