مخطط لحساب التركيز المولاري & تركيز أيون الهيدرونيوم و الهيدروكسيد & الرقم الهيدروجيني و الرقم الهيدروكسيدى

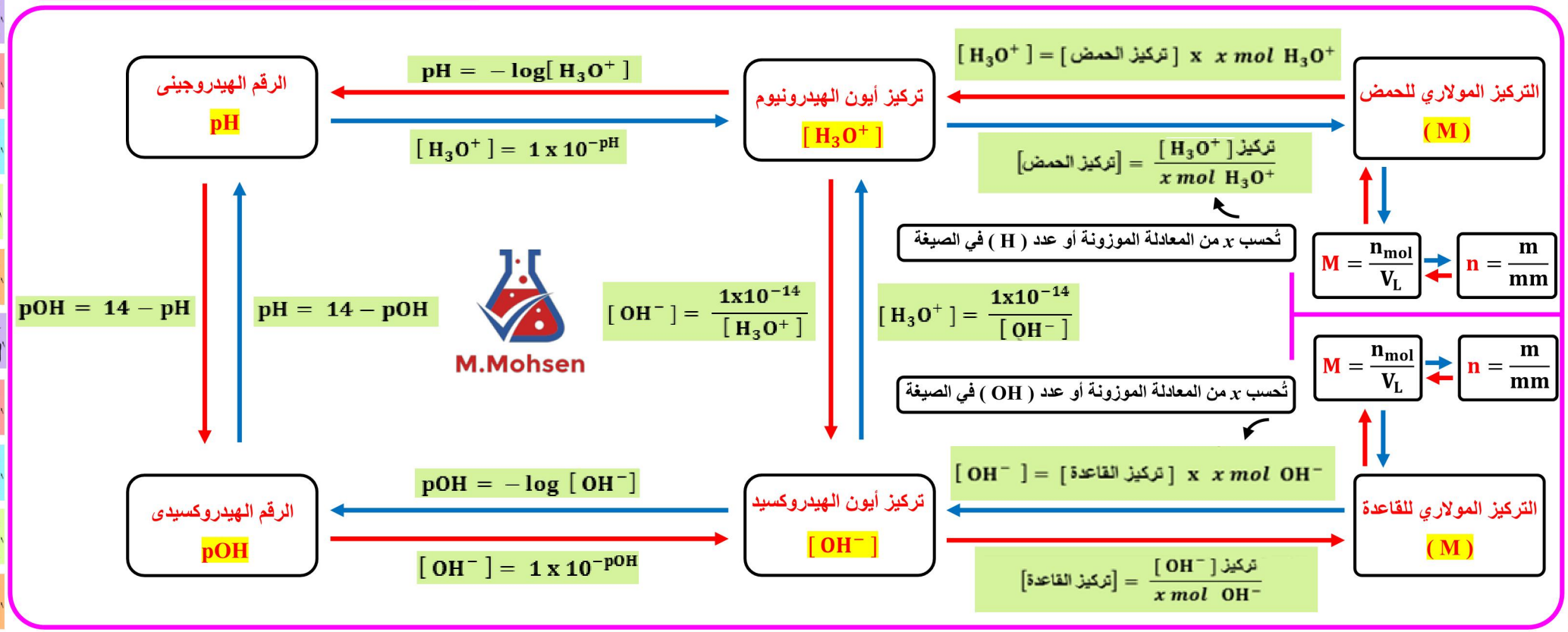
◆ اتبـع : على الطالب أن يتبع المسار المحدد حسب المعطى و المطلوب فى المسائل .

◆ لاحظ : فى كثير من المسائل يوجد مسارين (حلين) للمطلوب الواحد .

◆ تذكر : التركيز المولاى (M) = $\frac{\text{n عدد المولات}}{\text{حجم المحلول } V_L}$ & عدد المولات (n) = $\frac{\text{m الكتلة بالجرام}}{\text{mm الكتلة المولية}}$

توضيح

* الحمض HNO_3 يكون $x\ mol\ H_3O^+$ له تساوي 1
* الحمض H_2SO_4 يكون $x\ mol\ H_3O^+$ له تساوي 2
* القاعدة $NaOH$ يكون $x\ mol\ OH^-$ لها يساوي 1
* القاعدة $Ba(OH)_2$ يكون $x\ mol\ OH^-$ لها يساوي 2



MR / MOHAMED
MOHSEN
كيمياء 2024
0508304382
0544555703