هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

التركيز المولي للأنواع الجزيئية في محلول-
Concentration molaire des espèces moléculaires dans une solution

1- المحلول المائي

تعريف	أمثلة
* المحلول هو إذابة مذاب (جسم صلب أو سائل أو غاز) في مذيب (سائل). * إذا كان الماء هو المذيب المحلو ل الناتج يسمى المحلول المائي * المحلول المائي سائل متجانس يحتوي على عدة أنواع كيميائية : جزيئات و أيونات .	* المحلول المائي للسكر يحتوي على جزيئات الماء و جزيئات الساكاروز . * المحلول المائي لكبريتات النحاس II يحتوي على الأيونات Cu^{2+} و SO_4^{2-} و جزيئات H_2O .

2- تركيز نوع مذاب في محلول غير مشبع .

التركيز الكتلي	التركيز المولي
يساوي التركيز الكتلي لمحلول كتلة المذاب المتواجدة في لتر من المحلول. وحدته ($g . L^{-1}$) $$C_m = \frac{m(X)}{V}$$ - C_m : التركيز المولي ب ($g . L^{-1}$) . - m(X) :كتلة النوع الكيميائي المذاب X ب (g) . - V : حجم المحلول ب (L) .	يساوي التركيز المولي لمحلول (أو التركيز المولي لمذاب X) كمية مادة المذاب المتواجدة في لتر من المحلول. وحدته ($mol . L^{-1}$) " $$C = \frac{n(X)}{V}$$ - C : التركيز المولي ب ($mol . L^{-1}$) . - n(X) : كمية مادة النوع الكيميائي المذاب X ب (mol) . - V : حجم المحلول ب (L) .

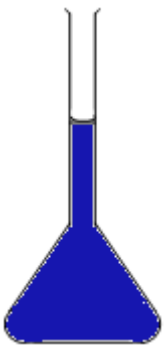
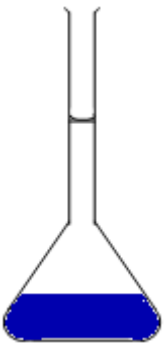
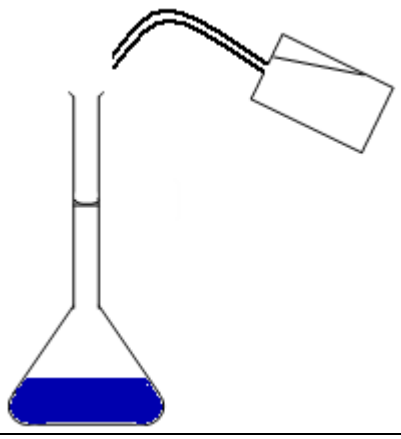
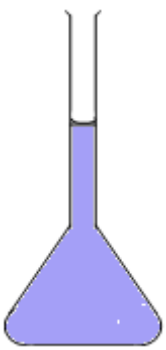
العلاقة بين التركيز المولي C و التركيز الكتلي Cm

$$C = \frac{n(X)}{V} = C = \frac{m(X)}{M} . \frac{1}{V} = \frac{C_m}{M}$$

3-تخفيف محلول:

تعريف التخفيف	خاصيات التخفيف	علاقة التخفيف
التخفيف عملية تؤدي الى نقصان تركيز المحلول باضافة الماء الماء المقطر	خلال عملية التخفيف - تبقى كمية المادة ثابتة - يرتفع حجم المحلول - ينخفض التركيز	n(التخفيف قبل)=n(التخفيف قبل) n(التخفيف قبل)=$C_i . V_i$ n(التخفيف قبل)= $C_f . V_f$ ومنه علاقة التخفيف =$C_f . V_f C_i . V_i$

مراحل عملية التخفيف

قبل التخفيف	الطريقة و الادوات		بعد التخفيف
محلول مائي لكبريتات النحاسII المركز 	نقيس الحجم المراد تخفيفه بواسطة ماصة 	نسكب محتوى الماصة الى الحوجلة المعيارية 	نضيف الماء المقطر الى محتوى الحوجلة المعيارية 	محلول مائي لكبريتات النحاسII المركز 

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma