الجامعة	الانبار
الكلية	التربية للبنات
القسم	الكيمياء
المرحلة	الاولى
اسم المادة باللغة العربية	الكيمياء التحليلية عملي
اسم المادة باللغة الانكليزية	Analytical Chemistry practical
اسم التدريسي	م.م. نبراس باسم محمد
عنوان المحاضرة باللغة العربية	طرق التعبير عن التراكيز
عنوان المحاضرة باللغة الإنكليزية	Methods Expressing Concentration
رقم المحاضرة	11
المصادر او المراجع	كتاب كيمياء التحليل الكمي

المحاضرة الحادية عشر

طرق التعبير عن التركيز

يتم التعبير عن كمية المادة المذابة في المحلول بعدة طرق منها :

أ – التركيز الجزيئي M (المولاري) : و هو عدد المولات من المادة المذابة في لتر واحد من المحلول ، أي أن :

المولارية تعطى بالعلاقة التالية :

حيث تمثل V حجم المحلول المطلوب تحضيره بوحدة الميللتر .

w = الوزن

m.wt الوزن الجزيئي

ب ـ التركيز العياري N : عدد الأوزان المكافئة الغرامية من المادة المذابة في لتر من المحلول Eq/L .

يعطى الوزن المكافيء الغرامي بالعلاقة التالية :

(٢).....

E = عدد المكافئات الغرامية في المول Eq/mol

M = وزن المول بالغرام g/mol

n = عدد المتبادلات

و عليه فإن :

الحوامض

n = 1 حمض أحادي

n = 2 حمض ثنائي

n = 3 حمض ثلاثي

القلويات

n = 1 قلوي أحادي

n = 2 قلوي ثنائي

n = 3 قلوي ثلاثي

مادة مؤكسدة أو مختزلة

n = عدد الإلكترونات المفقودة أو المكتسبة

فلز

n = تكافؤ الفلز

ملح

n = عدد ذرات الفلز في تكافؤ

N=n M

حيث n = عدد المكافئات