

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



أ. مسك المطيري

الملف قوانين مادة الكيمياء

موقع المناهج ← ملفات الكويت التعليمية ← الصف العاشر ← كيمياء ← الفصل الثاني

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

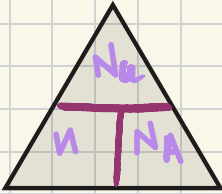
المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

<a href="#">مذكرة المثالي الإثرائية</a>	1
<a href="#">تعريف وتعاليل</a>	2
<a href="#">بنك اسئلة</a>	3
<a href="#">مذكرة كيمياء</a>	4
<a href="#">مذكرة الورقة التقويمية</a>	5

# قوانين مادة الكيمياء

المصف العاشر ، الفصل الدراسي الثاني

أ. مسك المطيري



$$n = \frac{Nu}{NA} \quad \text{١) عدد المولات}$$

$$Nu = n \times NA \quad \text{٢) عدد الوحدات}$$



$n =$  عدد المولات

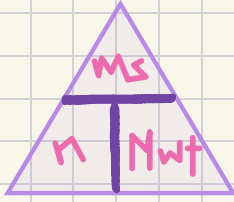
$Nu =$  عدد الوحدات البنائية ، عدد الذرات ، عدد الجزيئات

$NA =$  عدد أفوجادرو  $6 \times 10^{23}$  (ثابت)

وحدات القياس

$n$  ← mol

$Nu$  ← جزيء ، ذرة



$$n = \frac{m_s}{M_{wt}} \quad \text{العدد المولات}$$

$$m_s = n \times M_{wt} \quad \text{الكتلة}$$

$$n = \text{عدد المولات}$$

$$m_s = \text{الكتلة}$$

$$M_{wt} = \text{الكتلة المولية}$$

وحدات القياس

$$n \longleftarrow \text{mol}$$

$$m_s \longleftarrow \text{g}$$

$$M_{wt} \longleftarrow \text{g/mol}$$



## استخدام القانونين مع بعض

② عدد الوحدات

$$N_u = \frac{m_s \times N_A}{M_{wt}}$$

① الكتلة  $m_s$

$$m_s = \frac{N_u \times M_{wt}}{N_A}$$

$$100 \times \frac{\text{كتلة العنصر}}{\text{الكتلة الكلية للمركب}} = \text{النسبة المئوية لكتلة العنصر} \quad \text{①}$$

- إذا طلب الكتلة

$$\text{كتلة العنصر} = \frac{\text{النسبة المئوية} \times \text{كتلة المركب}}{100}$$



٢ النسبة المئوية لكتلة العنصر =  $\frac{\text{كتلة العنصر في مول واحد من المركب}}{\text{الكتلة المولية للمركب}} \times 100$

## الصيغ الكيميائية

