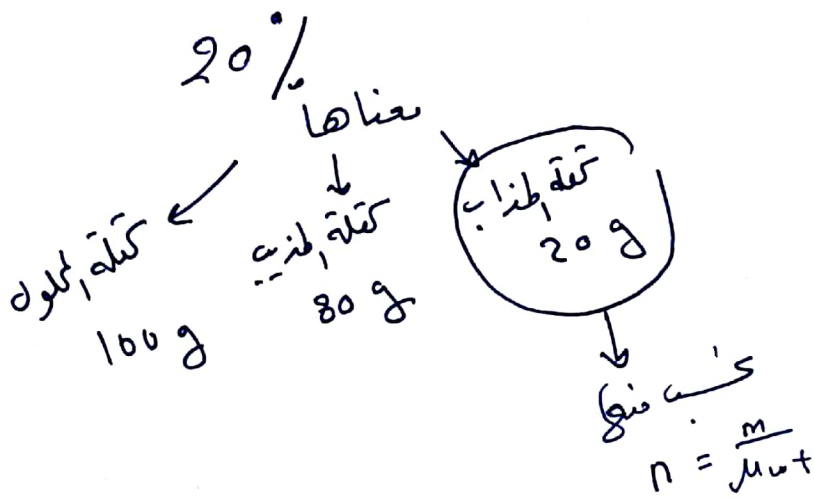
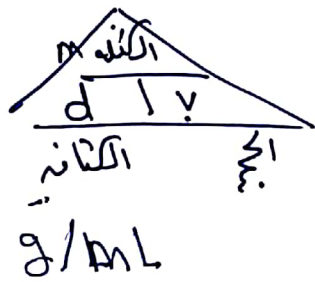


كيف نصل على الجزيئية من النسب المئوية



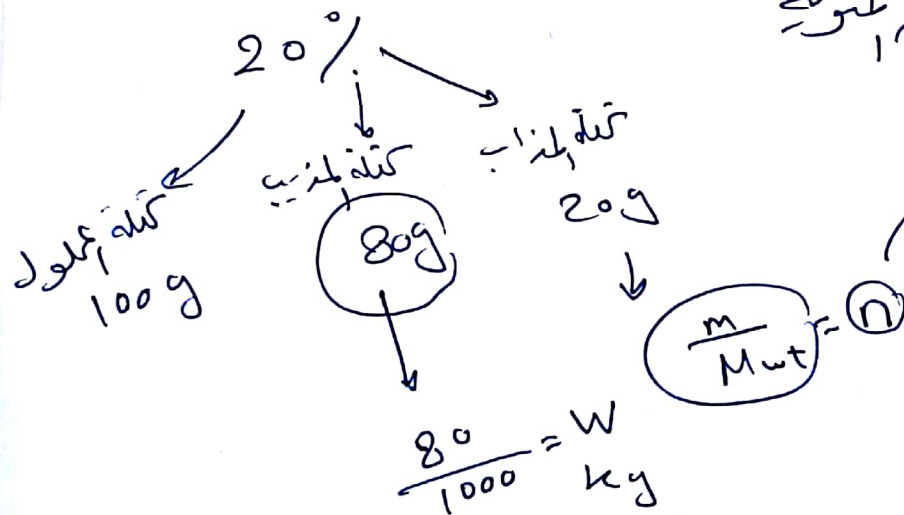
عدد الجزيئات
 $M = \frac{n}{V}$
 حجم الجزيء

حجم المحلول اما معص في سوال ادمعنا كثافة المحلول



$\frac{100}{\text{معص في سوال}} = \frac{\text{كتلة الجزيء}}{\text{كثافة الجزيء}} = \text{حجم الجزيء}$

كيف نصل على الجزيئية من النسب المئوية



عدد الجزيئات
 $m = \frac{n}{W}$
 كتلة الجزيء الكلي

كيفية حساب المولارية من المولالية

$m = \frac{\text{مغصه}}{V}$
 $d = \frac{\text{مغصه}}{V}$

مع اعطاء كثافة d

وتريد حساب المولارية $M = \frac{n}{V}$

في هذه الحالة

$n = m$

المولالية هي عدد المولات للذائب في طارة كتلة مذيب 1000 g
 $n = m$ بشرط انه w كتلة مذيب = 1000 g

لنستعين بحساب الحجم المحلول

$\frac{\text{كتلة المحلول (كتلة مذاب + كتلة مذيب)}}{1000} = \text{حجم المحلول} = \frac{\text{كثافة المحلول (مغصه)}}{1000}$

اما كتلة المذاب فنجعلها n

$m = n \cdot Mwt$

وبالتالي تصبح حبات $M = \frac{n}{V}$

كيفية حساب المولالية من المولارية

$M = \frac{m}{V}$
 $d = \frac{m}{V}$

مع اعطاء كثافة

المولارية M هي عدد المولات n عند ما يكون حجم المحلول L = 1000 mL

عدد المولات هو نفس المولارية

والا انه كيفية حساب كتلة المذاب

$m = \frac{n}{w}$
 المولالية
 كتلة مذيب kg



حبات او كتلة المحلول كامل

$6 = \text{الكثافة للمحلول} \times \text{حجم المحلول} 1000$

$m = n \cdot Mwt$
 كتلة المذاب

ثم نحسب كتلة المذاب من عدد المولات
 كتلة المذاب = كتلة المحلول كامل - كتلة المذاب
 ثم نحولها الى kg ثم نحسب المولالية