احسب	القانون	الواحدة
الكتلة المولية	• $H + Cl$ ... • $M = \frac{m}{n}$	$g.mol^{-1}$
التركيز المولي	$C_{mol/L} = \frac{n}{V}$	$mol.L^{-1}$
التركيز الحجمي	$C_{g/L} = \frac{m}{V}$	$g.L^{-1}$
عدد المولات	• $n = \frac{m}{M}$ • $n = C.V$	mol
الحجم	• $V = \frac{m}{C}$ • $V = \frac{n}{C}$	L
الكتلة	• $m = n.M$ • $m = C.V$	g
قانون التمديد	$n_1 = n_2$ $C_1.V_1 = C_2.V_2$	

• يوجد قانونين حسب معطيات المسألة

خطوات حل مسألة السطرين وقوانينها :

١ كتابة المعادلة وموازنتها

٢	رسم سطرين تحت المعادلة
٣	اي عدد بنص المسألة يوضع في السطر الثاني
٤	إذا طلب حساب كتلة مركب ما نضع في السطر الأول تحت المركب [كتلته المولية للمركب] وفي السطر الثاني تحت المركب [m.g]
5	إذا طلب حساب عدد مولات مركب ما نضع في السطر الأول تحت المركب [العدد الذي قبل المركب] وفي السطر الثاني تحت المركب [n.mol]
6	إذا طلب حساب حجم مركب ما نضع في السطر الأول تحت المركب [22.4] وفي السطر الثاني تحت المركب [V.L]
7	وسطين بطرفين لحساب الطرف المجهول

*الملف يحوي قوانين فقط المسائل موجودة في ملف منفصل على قناة التيلجرام .

تيلجرام : Mr.Evan Hamo