

ورقة عمل

الفصل الدراسي الأول 2020 - 2021

المادة: الكيمياء

ما الصيغة الجزيئية لمركب صيغته الأولية CH_4 وكتلته المولية تساوي (80.108g/mol)

$$\frac{\text{الكتلة المولية للصيغة الجزيئية}}{\text{الكتلة المولية للصيغة الأولية}} = n$$

تذكري:

اختراري الإجابة الصحيحة:

احسبي مولارية محلول حمض الميثانويك HCOOH ، اذا علمت انه يلزم 18.28ml من هيدروكسيد الصوديوم NaOH ، تركيزه 0.1M للتعاادل مع 25ml من محلول حمض الميثانويك HCOOH طبقا للمعادلة التالية:



اختراري الإجابة الصحيحة:

$$\frac{Ma.Va}{na} = \frac{Mb.Vb}{nb}$$

اختاري الإجابة الصحيحة لكل من الجزيئات التالية:

التهجين	الشكل الهندسي	الأزواج المرتبطة والغير مرتبطة	مناطق الكثافة	رمز الجزيء
				BF_3
				CCl_4
				NH_3

اسحبي الإجابة الصحيحة لبيان نوع الرابطة التي تنشأ بين العناصر التالية:

فلزية

أيونية

تساهمية

بين الكربون C والكلور Cl

بين الصوديوم Na والكلور Cl

بين ذرات البوتاسيوم K