

س1 : أ. احسب الكتلة الجزيئية للمركب (  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$  ).

ب. احسب كتلة الصيغة للمركب (  $\text{NaCl}$  ).

س2 : احسب عدد مولات الكربون في عينة تحتوي على (  $6.022 \times 10^{23}$  ) ذرات.

س3 : جد الكتلة المولية للمركبات الآتية :

1)  $\text{H}_2\text{O}$

2)  $\text{CH}_4$

3)  $\text{NaCl}$

س4 : احسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر C في مركب كتلته 6.6g ويحتوي على 1.66g منه.

س5 : ما الصيغة الأولية لمركب يتكون من 40% من الكالسيوم و 12% من الكربون و 48% من الأكسجين.