

مديرية التربية والتعليم – لواء الجامعة

مدرسة علي رضا الركابي

الصف : العاشر

المبحث : الكيمياء

الاسم : .....

الشعبة : .....

تذكير :  $\text{Na} = 23, \text{Cl} = 35, \text{O} = 16$

س1 : املأ الفراغ بما هو مناسب:

10 علامات

1. .... هي كتلة المول الواحد من المادة.
2. .... هي مجموع الكتل الذرية للذرات الموجودة في الجزيء الذي ترتبط ذراته بروابط تساهمية.
3. .... هي مجموع كتل الذرية للعناصر في وحدة الصيغة الكيميائية.
4. تقاس كتلة الصيغة بوحدة .....
5. سمي عدد  $6.022 \times 10^{23}$  من الذرات بـ .....

س2 : احسب كتلة الصيغة النسبية ل:  $\text{NaCl}$

3 علامات

س3 : احسب الكتلة المولية ل:  $\text{Na}_2\text{O}$

3 علامات

س4 : احسب عدد مولات الكربون التي تحتوي على  $12.044 \times 10^{23}$  ذرة.

4 علامات