



Unit 2 مفهوم المول والحسابات الكيميائية	كتلة الذرات المركبات الكيميائية	ورقة عمل 8
اسم الطالب:		التاريخ:

1- اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

1- (بالاستعانة بالجدول الدوري) ما قيمة الكتلة الجزيئية النسبية لجزيء الميثان CH_4 ؟

1 amu	A
12 amu	B
16 amu	C
48 amu	D

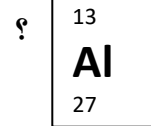
2- (بالاستعانة بالجدول الدوري) ما قيمة كتلة الصيغة النسبية لمركب كلوريد الصوديوم $NaCl$ ؟

23 amu	A
35.5 amu	B
40 amu	C
58.5 amu	D

3- ما عدد البروتونات في ذرة $Fe-56$ ؟

26	A
56	B
30	C
82	D

4- ما عدد النيوترونات في ذرة



40	A
27	B
14	C
13	D



2- احسب الكتلة النظائرية للصوديوم (Na) اذا علمت أن كتلة ذرة الصوديوم تساوي $3.8 \times 10^{-23} \text{ g}$
(اذا علمت أن $1 \text{ amu} = 1.66 \times 10^{-24}$)

3- احسب كتلة الصيغة النسبية لمركب فوسفات الكالسيوم $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

4- احسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر الأكسجين (O) الموجود في هيدروكسيد الألومنيوم ($\text{Al}(\text{OH})_3$)
اذا علمت أن كتلة الصيغة النسبية لهيدروكسيد الألومنيوم تساوي 78 amu