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

1-اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

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

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

.....

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

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

.....

3- ما عدد البروتونات في ذرة Fe-56؟

A	26
B	56
C	30
D	82

.....

4- ما عدد النيوترونات في ذرة $^{27}_{13}Al$ **؟**

A	40
B	27
C	14
D	13

2- احسب الكتلة النظائرية للصوديوم (Na) اذا علمت أن كتلة ذرة الصوديوم تساوي 3.8×10^{-23} g

(اذا علمت أن $1 \text{ amu} = 1.66 \times 10^{-24}$)

.....

3- احسب كتلة الصيغة النسبية لمركب فوسفات الكالسيوم $Ca_3(PO_4)_2$

.....

4- احسب النسبة المئوية بالكتلة لعنصر الأكسجين (O) الموجود في هيدروكسيد الألومنيوم ($Al(OH)_3$)

اذا علمت أن كتلة الصيغة النسبية لهيدروكسيد الألومنيوم تساوي 78 amu