

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



\*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر المتقدم اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/15>

\* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني عشر المتقدم في مادة فيزياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/15physics>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر المتقدم في مادة فيزياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/15physics1>

\* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر المتقدم اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade15>

\* لتحميل جميع ملفات المدرس رامي اضغط هنا

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

[https://t.me/almanahj\\_bot](https://t.me/almanahj_bot)

1.37 مغم  
افوسفور :  $10^6$  سيليكون

كل ذرة تمنح  
الكثافة فقط

$$\rho = \frac{m}{V}$$

كثافة  $\rho$  ← كتلة  $m$   
↓ حجم  $V$

$$m = \rho V$$
$$= 2.33 \text{ g/cm}^3 \times 1 \text{ cm}^3$$

$\therefore m = 2.33 \text{ g}$  كتلة و مادة الحجم

$$\frac{m}{V} = 2.33 \text{ g/cm}^3$$

$$N = \frac{m}{M} \times N_A$$

عدد ذرات  
السيليكون  
في  $1 \text{ cm}^3$

كتلة مولية

$$= \frac{2.33 \times 6.022 \times 10^{23}}{28.09}$$
$$= 4.995 \times 10^{22}$$

ذرة سيليكون لكل  
و مادة حجم

اقوسفور :  $10^6$  سيليكون

4.995x10<sup>22</sup> سيليكون : ??

$$N = N_e = \frac{4.995 \times 10^{22}}{10^6}$$

الآن  $= 4.995 \times 10^6$

Mr. Rami

20-9-2020

أينما التليج