اسحَبِ الإجاباتِ الصَّحيحةَ إلى الفَراغاتِ لتَكتمِلَ الجُملةُ.

في مُعامِلاتِ التَّحْويلِ، يَجبُ أنْ تُكتَبَ الوَحدةُ المَطْلوبةُ [1. في البَسْطِ ✓] ، والوَحدةُ المُعْطاةُ [2. في المَقام ✓] .

https://t.me/a6b88

كمَقْلوبٍ للوَحدةِ | على صورةِ جُسَيماتٍ | كنِسبَةٍ | على صورةِ مولٍ

املأ الفَراغاتِ بالأرقامِ فقطْ.

رَتِّبِ الخُطواتِ التي يَجبُ اتِّباعُها للتَّحْويلِ بينَ الوَحداتِ.

1. اختَرْ واستَخدِمْ مُعامِلَ التَّحْويلِ المُناسِبَ. ✓ 3
2. اكتُبِ الإجابةَ بالوَحدةِ المَطْلوبةِ. ✓ 4
3. اكتُبْ مُعامِلاتِ التَّحْويلِ عَنْ طَريقِ قِسمَةِ كُلِّ جانبٍ مِنْ جَوانبِ المُعادَلةِ على الجانبِ الآخَرِ. ✓ 2
4. حَدِّدِ العَلاقةَ بينَ الوَحداتِ. ✓ 1

https://t.me/a6b88

اختَرِ الإجابةَ الصَّحيحةَ.

رتِّبِ العَيِّناتِ الثَّلاثَ التاليةَ تَصاعُديًّا لعَددِ الجُسَيماتِ المُمثِّلةِ.

3 مولاتٍ منَ الماءِ، 7.8×10^{23} جُزَيئاتٍ منَ الماءِ، 7×10^{24} جُزَيئاتٍ منَ الماءِ.

https://t.me/a6b88

المحاولة رقم (1)

- ○ 3 مولاتٍ ثُمَّ 7.8×10^{23} جُزَيئاتٍ ثُمَّ 7×10^{24} جُزَيئاتٍ.
- ◉ ✓ 7.8×10^{23} جُزَيئاتٍ ثُمَّ 1.806×10^{24} جُزَيئاتٍ ثُمَّ 7×10^{24} جُزَيئاتٍ.
- ○ 7×10^{24} جُزَيئاتٍ ثُمَّ 7.8×10^{23} جُزَيئاتٍ ثُمَّ 1.806×10^{24} جُزَيئاتٍ.
- ○ 7×10^{24} جُزَيئاتٍ ثُمَّ 3 مولاتٍ ثُمَّ 7.8×10^{23} جُزَيئاتٍ.

اسحَبِ الإجاباتِ الصَّحيحةَ إلى الفراغاتِ لتَكتمِلَ الجُمَلُ.

للتَّحْويلِ مِنْ مولاتٍ إلى جُسَيماتٍ، استَخدِمْ 1. عَددَ أفوجادرو ✓ كمُعامِلِ تَحويلٍ.

للتَّحْويلِ مِنْ جُسَيماتٍ إلى مولات، استَخدِمْ 2. مَقْلوبِ عَددِ أفوجادرو ✓ كمُعامِلِ تَحويلٍ.

https://t.me/a6b88

مَجموعِ عَددِ أفوجادرو

كُتلةَ 12 جرامًا منَ الكربونِ-12



اختَرِ الإجابةَ الصَّحيحةَ.

يُعدُّ بروميدُ المغنيسيومِ ($MgBr_2$) مُركَّبًا أيونيًّا أبيضَ اللَّونِ قابِلًا للذَّوبانِ في الماءِ. عندَما تَذوبُ وحدةُ صيغَةٍ مِنْ $MgBr_2$ في الماءِ، فإنَّها تُنتِجُ أيونَ مغنيسيومٍ واحدًا (Mg^{2+}) واثنينِ مِنْ أيوناتِ البروميدِ (Br^-) في المَحْلولِ.

*حَدِّدْ عَددَ أيوناتِ البروميدِ الموجودةِ في **1.5** مولٍ مِنْ بروميدِ المغنيسيومِ.*

https://t.me/a6b88

المحاولة رقم (1)

- ◉ 1.8×10^{24} أيوناتِ Br^- ✓
- ○ 2.8×10^{23} أيوناتِ Br^-
- ○ **3** مولاتٍ مِنْ أيوناتِ Br^-
- ○ 9×10^{23} أيوناتِ Br^-

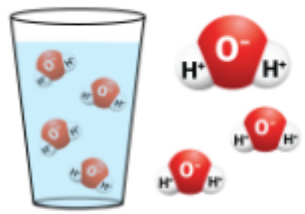


اسحَبِ الإجابةَ الصَّحيحةَ لتَكتمِلَ الجُملةُ.

إذا أرَدْتَ شِراءَ 66 وردةً، لكِنَّ بائعَ الزُّهورِ طلبَ منكَ أنْ تصفَ عَددَ الوردِ بالدَّزينةِ. للتَّحْويلِ إلى الدَّزينةِ، استَخدِمْ مُعامِلَ التَّحْويلِ: .1 $\frac{\text{1 دزينة}}{\text{12 وردة}}$ ✓

$\frac{\text{1 دزينة}}{\text{12 وردة}}$ $\frac{\text{12 وردة}}{\text{1 دزينة}}$ $\frac{\text{1}}{\text{1 دزينة} \times \text{12 وردة}}$

https://t.me/a6b88



املأ الفَراغَ بالأرقامِ فقط.

حَدِّدْ عَددَ مولاتِ الماءِ التي تُعادِلُ 1.204×10^{24} جُزَيئاتٍ منَ الماءِ.

الإجابةُ: 1. 2 mol ✓

https://t.me/a6b88

اختَرِ الإجابةَ الصَّحيحةَ.

حَدِّدِ الإجراءَ الصَّحيحَ لتَحْويلِ 2 مولٍ إلى جُسَيماتٍ مُمثِّلةٍ.

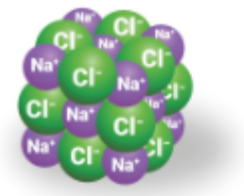
https://t.me/a6b88

المحاولة رقم (1)

- اضرِبْ 1 مولٍ في مُعامِلِ التَّحْويلِ $\frac{6.02 \times 10^{23} \text{ جسيمات}}{1 \text{ mol}}$
- اقسِمْ 2 مولٍ على مُعامِلِ التَّحْويلِ $\frac{6.02 \times 10^{23} \text{ جسيمات}}{1 \text{ mol}}$
- اضرِبْ 2 مولٍ في مُعامِلِ التَّحْويلِ $\frac{6.02 \times 10^{23} \text{ جسيمات}}{1 \text{ mol}}$ ✓
- اضرِبْ 2 مولٍ في مُعامِلِ التَّحْويلِ $\frac{1 \text{ mol}}{6.02 \times 10^{23} \text{ جسيمات}}$

اختَرِ الإجابةَ الصَّحيحةَ.

أوجِدْ عَددَ المولاتِ في 1.6×10^{23} وَحدةِ صيغَةٍ مِنْ كلوريدِ الصوديوم.



NaCl

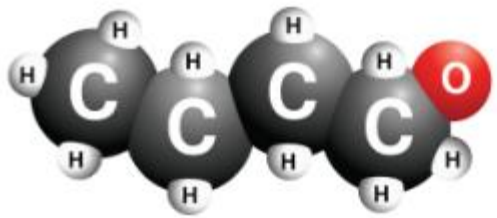
كلوريد الصوديوم

- 9.632×10^{23} مول
- 0.53 مول
- 0.266 مول ✓
- 3.2 مول

https://t.me/a6b88

اختَرِ الإجابةَ الصَّحيحةَ.

يُعدُّ البيوتانولُ مُركَّبًا تَساهُميًّا. إذا كانَ 1 مول منَ البيوتانولِ يَتكوَّنُ مِنْ 4 ذرّاتٍ منَ الكربونِ و 10 ذرّاتٍ منَ الهيدروجينِ وذرَّةٍ واحدةٍ منَ الأُكسجينِ، فما عَددُ الجُزَيئاتِ المَوْجودةِ في 1 مولٍ منَ البيوتانولِ؟



https://t.me/a6b88

- 20.02×10^{23} جُزيئاتٍ
- 6.02×10^{23} جُزيئاتٍ. ✓
- جُزيءٌ واحدٌ.
- 18.6×10^{23} جُزيئاتٍ

اختَرِ الإجاباتِ الصَّحيحةَ.

اختَرْ مُعامِلاتِ التَّحْويلِ المُناسِبةَ للتَّحْويلِ بينَ الجُسَيماتِ والمولاتِ.

https://t.me/a6b88

- ✓ $\frac{1\ \text{mol}}{6.02 \times 10^{23}\ \text{جُسيماتٍ}}$ و $\frac{6.02 \times 10^{23}\ \text{جُسيماتٍ}}{1\ \text{mol}}$
- $\frac{1\ \text{mol}}{6.02 \times 10^{23}\ \text{جُسيماتٍ}}$ و $\frac{1\ \text{mol}}{6.02 \times 10^{-23}\ \text{جُسيماتٍ}}$
- $1\ \text{mol} \times \frac{6.02 \times 10^{23}\ \text{جُسيماتٍ}}{1}$ و $\frac{1}{1\ \text{mol} \times 6.02 \times 10^{23}\ \text{جُسيماتٍ}}$
- $\frac{6.02 \times 10^{23}\ \text{جُسيماتٍ} \times 1\ \text{mol}}{1}$ و $\frac{1}{6.02 \times 10^{23}\ \text{جُسيماتٍ} \times 1\ \text{mol}}$