قانون الغاز المثالي٢

اقرأ في كتابك حول الغاز الحقيقي مقابل الغاز المثالي.

اكتب كلمة (صواب) إلى يمين الجملة الصحيحة، وكلمة (خطأ) إلى يمين الجملة غير الصحيحة فيما يلي:

5. _____ الغاز المثالي هو الغاز الذي تشغل جسيماته الفراغ.
6. _____ تتحوّل الغازات المثالية إلى سوائل عند درجة الحرارة المنخفضة.
7. _____ في عالمنا، الغازات التي تتكوّن من جسيمات صغيرة، هي الغازات المثالية فقط.
8. _____ تسلك معظم الغازات سلوك الغاز المثالي عند الكثير من درجات الحرارة والضغط.
9. _____ لا وجود لقوى تجاذب في الغاز المثالي.
10. _____ تسلك جزيئات الغاز غير القطبية سلوك الغاز المثالي على نحوٍ أكبر من جزيئات الغاز القطبية.
11. _____ يبتعد سلوك الغاز الحقيقي عن سلوك الغاز المثالي عند الضغط المرتفع ودرجة الحرارة المنخفضة.
12. _____ كلّما صَغُرت جسيمات الغاز كان سلوكها أقرب إلى سلوك الغاز المثالي.

اقرأ في كتابك حول استعمال قانون الغاز المثالي لإيجاد الكتلة المولية، والكتلة، والكثافة.

أكمل الجمل أدناه مُستخدِمًا المصطلحات الآتية، (يمكن استخدام المصطلح أكثر من مرة).

الكتلة	الكتلة المولية	الحجم

عدد مولات الغاز يساوي **(17)** _____ مقسومة على **(18)** _____ .

تُعرَف الكثافة بأنها **(19)** _____ لكلّ وحدة **(20)** _____ .

لإيجاد قيمة M في المعادلة $\mathrm{M}=\frac{mRT}{PV}$، يجب معرفة كلٍّ من **(21)** _____ و **(22)** _____ للغاز.

استنادًا إلى المعادلة $D=\frac{\mathrm{M}P}{RT}$ ، يجب معرفة **(23)** _____ للغاز عند حساب الكثافة.

LIVEWORKSHEETS