

1. أي مما يأتي لا يفيد في معرفة أو تحديد سلوك الغاز ؟

A

الحجم

B

الكتلة المولية

C

درجة الحرارة

D

الضغط

2. حسب قانون بويل يتناسب ضغط كمية محددة من الغاز تناسباً عكسياً مع حجمه عند درجة حرارة ثابتة

A

خطأ

B

صواب

3. أي مما يلي يمثل قانون بويل؟

A

$$\frac{P_1}{V_1} = \frac{P_2}{V_2}$$

B

$$P_1 - V_1 = P_2 - V_2$$

C

$$P_1 + V_1 = P_2 + V_2$$

D

$$P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$$

4. إذا ازداد ضغط الغاز ثلاث مرات كيف يتغير حجمه عند ثبات درجة الحرارة ؟

A

يتناقص 6 مرات

B

لا يتغير

C

يزداد ثلاث مرات

D

يتناقص ثلاث مرات

5. أي من التالي يربط بينها قانون شارل ؟

A

P, T

B

V, T

C

P, V

D

P, V, T

6. $\frac{P_1}{T_1} = K$ ماذا تمثل العلاقة التالية ؟

A

قانون دالتون

B

قانون بويل

C

قانون جاي لوساك

D

قانون شارل

7. أي مما يلي يمثل الظروف القياسية في قوانين الغازات ؟

A

$$P = 1atm, T = 0K$$

B

$$P = 1atm, T = 273K$$

C

$$P = 1mmHg, T = 273K$$

D

$$P = 1Kpa, T = 273K$$

8. إذا ازدادت درجة حرارة عينة غازية خمس مرات ما التغير الحاصل في حجمها عند ثبات الضغط ؟

- | | | | |
|----------------------------|----------------|----------------------------|----------------|
| <input type="checkbox"/> A | يزداد عشر مرات | <input type="checkbox"/> B | يزداد خمس مرات |
| <input type="checkbox"/> C | لا يحدث شيء | <input type="checkbox"/> D | يقل خمس مرات |

9. ما التغير الحاصل في ضغط غاز عند تناقص درجة حرارته إلى الربع عند ثبات الحجم

- | | | | |
|----------------------------|-----------------|----------------------------|------------------|
| <input type="checkbox"/> A | يتناقص مرتان | <input type="checkbox"/> B | يتناقص أربع مرات |
| <input type="checkbox"/> C | يزداد أربع مرات | <input type="checkbox"/> D | يزداد مرتان |

10. حسب قانون شارل يتناسب ضغط الغاز مع درجة حرارته طردياً عند ثبات الحجم

- | | | | |
|----------------------------|------|----------------------------|-----|
| <input type="checkbox"/> A | صواب | <input type="checkbox"/> B | خطأ |
|----------------------------|------|----------------------------|-----|



