



الاسم:	
المادة:	الكيمياء
الصف:	12-أكاديمي

التاريخ: 21\8\2025      العلامة: \_\_\_\_\_

مدة الامتحان: خمس دقائق      رقم الامتحان: 8

يحتوي هذا الاختبار على 8 فقرات اختيار من متعدد, عدد الصفحات 2  
اختر رمز الاجابة الصحيحة : (8 علامات)

1- تكون الغازات من جسيمات :

- ب) صغيرة ومتقاربة وبعض حجمها فراغ.
- د) صغيرة ومتباعدة ومعظم حجمها فراغ.

أ) كبيرة ومتباعدة بينها فراغات صغيرة.

ج) كبيرة متقاربة معظم حجمها فراغ .

2- جميع ما يلى من صفات الغاز ما عدا :

- ب) جسيماته لا تمتلك طاقة حرارية.
- د) لا توجد قوة تجاذب بين جسيماته.

أ) يتحرك في جميع الاتجاهات بشكل عشوائي .

ج) التصادم بين جسيماته.

3- تتحرك جسيمات الغاز:

- أ) حركة مستمرة ومنتظمة وسريعة في بعض الاتجاهات في خطوط مستقيمة.
- ب) حركة مستمرة وعشوانية وبطيئة في جميع الاتجاهات في خطوط غير مستقيمة.
- ج) **حركة مستمرة وعشوانية وسريعة في جميع الاتجاهات في خطوط مستقيمة.**
- د) حركة غير مستمرة وعشوانية وسريعة في جميع الاتجاهات في خطوط غير مستقيمة.

4- أي العبارات الآتية تفسر قابلية الغازات للانضغاط:

- ب) الحجم الكبير للجسيمات.
- د) التصادم غير المرن بين جسيمات الغاز.

أ) قوة التناحر الكبيرة بين جسيمات الغاز .

ج) **وجود فراغات كبيرة بين جسيمات الغاز.**

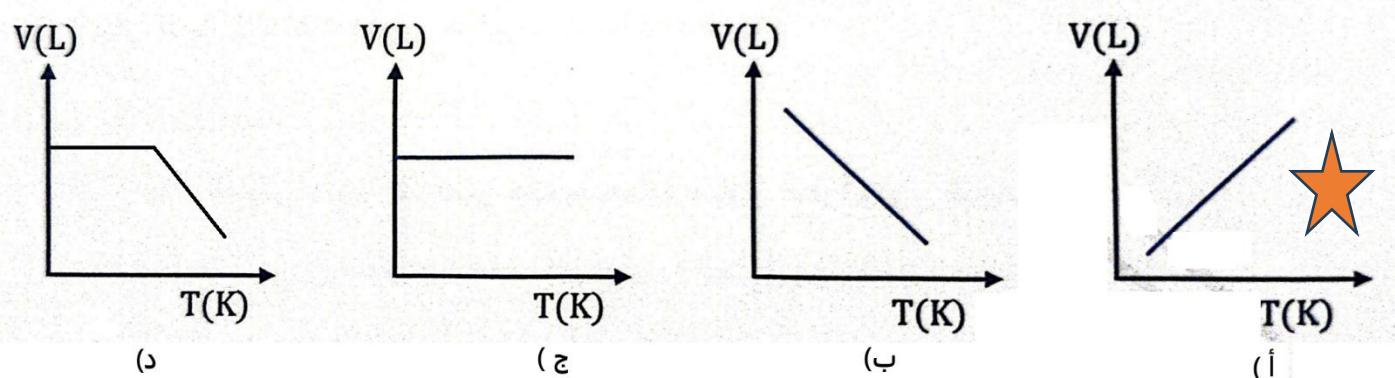
5- من صفات التصادم المرن بين جسيمات الغاز:

- ب) **تتوزع الطاقة بين جسيمات الغاز دون فقدان.**
- د) تنخفض درجة الحرارة الغاز مباشرة .

أ) تتحول الطاقة الحركية إلى طاقة وضع .

ج) **تنقص الجسيمات بعضها بعد التصادم .**

6- أحد الرسوم البيانية توضح العلاقة بين حجم الغاز ودرجة حرارته المطلقة بثبوت الضغط:



7-البند الذى استطاع تفسير انتشار الغازات وتدفقها تبعا لنظرية الحركة الجزيئية هو:

- أ) الأول      ب) الثاني      ج) الثالث      د) الرابع

8-اعتمدت نظرية الحركة الجزيئية فى تفسير سلوك المادة على:

- أ) قوى التجاذب ما بين جزيئات الغاز فقط.      ب) قوى التناور ما بين جزيئات الغاز فقط.      ج) الطاقة الحرارية لجسيمات الغاز      د) قوى التجاذب بين جزيئات الغاز والطاقة الحرارية لجسيمات الغاز.

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالنجاح  
معلمكم: دانا الطرابيشي