



|           |               |            |         |
|-----------|---------------|------------|---------|
| 21\8\2025 | التاريخ:      |            | الاسم:  |
| 8         | العلامة:      | الكيمياء   | المادة: |
| خمس دقائق | مدة الإمتحان: | 12-أكاديمي | الصف:   |

يحتوي هذا الاختبار على 8 فقرات اختيار من متعدد, عدد الصفحات 2

أختر رمز الاجابة الصحيحة : (8علامات)

### 1-تتكون الغازات من جسيمات :

- (أ)كبيرة ومتباعدة بينها فراغات صغيرة.  
(ب)صغيرة ومتقاربة وبعض حجمها فراغ.  
(ج)كبيرة متقاربة معظم حجمها فراغ .  
(د)صغيرة ومتباعدة ومعظم حجمها فراغ.

### 2-جميع ما يلي من صفات الغاز ما عدا :

- (أ)يتحرك في جميع الاتجاهات بشكل عشوائي .  
(ب)جسيماته لا تمتلك طاقة حركية.  
(ج)التصادم بين جسيماته.  
(د)لا توجد قوة تجاذب بين جسيماته.

### 3-تتحرك جسيمات الغاز:

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

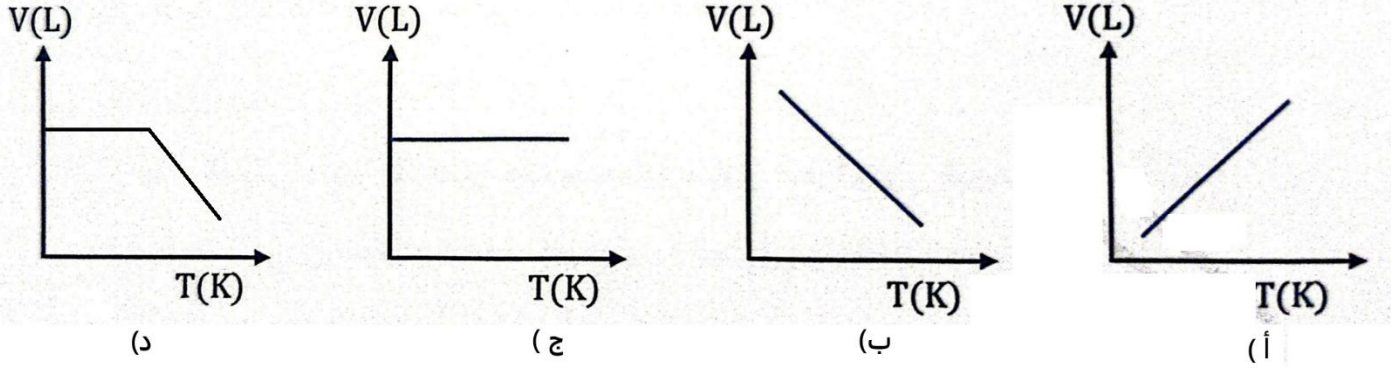
### 4-أي العبارات الآتية تفسر قابلية الغازات للانضغاط:

- (أ)قوة التنافر الكبيرة بين جسيمات الغاز .  
(ب)الحجم الكبير للجسيمات.  
(ج)وجود فراغات كبيرة بين جسيمات الغاز.  
(د)التصادم غير المرن بين جسيمات الغاز.

### 5-من صفات التصادم المرن بين جسيمات الغاز:

- (أ)تتحول الطاقة الحركية الى طاقة وضع .  
(ب)تتوزع الطاقة بين جسيمات الغاز دون فقدان.  
(ج)تلتصق الجسيمات ببعضها بعد التصادم .  
(د)تنخفض درجة الحرارة الغاز مباشرة .

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



7- البند الذي استطاع تفسير انتشار الغازات وتدفعها تبعا لنظرية الحركة الجزيئية هو:

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

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

(أ) قوى التجاذب ما بين جزيئات الغاز فقط. (ب) قوى التنافر ما بين جزيئات الغاز فقط.

(ج) الطاقة الحركية لجسيمات الغاز (د) قوى التجاذب بين جزيئات الغاز والطاقة الحركية لجسيمات الغاز.

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالنجاح  
معلمتكم: دانا الطرابيشي