

## إجابات أسئلة مراجعة الدرس

### الحالة الغازية

#### السؤال الأول:

**الفكرة الرئيسية:** ما المقصود بكلِّ ممَّا يأتي:

الغاز المثالي، الضغط الجزئي للغاز، التدفق.

الغاز المثالي: غاز افتراضي حجم جسيماته يساوي صفرًا وقوى التجاذب بينها معدومة.

الضغط الجزئي للغاز: الضغط الذي يؤثر به الغاز في خليط من الغازات غير المتفاعلة.

التدفق: تسرب الغاز المضغوط من فتحة صغيرة.

#### السؤال الثاني:

أفسر: تتشابه الغازات في خصائصها الفيزيائية.

لأن جسيمات الغاز متباعدة جداً وقوى التجاذب بينها شبه معدومة.

#### السؤال الثالث:

**أقارن:** أحدد الغاز الأسرع انتشاراً: النيتروجين  $N_2$  أم الأرغون Ar .

سرعة انتشار غاز النيتروجين أكبر؛ لأن كتلته المولية أقل.

#### السؤال الرابع:

**أصف:** عينة غاز الهيدروجين في الظروف المعيارية، نقلت إلى وعاء أصغر حجماً عند درجة الحرارة نفسها، فما التغير الذي يحدث لكلِّ من:

• متوسط الطاقة الحركية لجزيئات  $H_2$  .

متوسط الطاقة الحركية لا تتغير.

•  $H_2$  عدد التصادمات الكلية لجزيئات غاز خلال وحدة الزمن.

يزداد.

•  $H_2$  ضغط غاز .

يزداد.

السؤال الخامس:

أفسر: استخدم أحد الطلبة البيانات الآتية  $T_1 = 75^\circ C$  ,  $T_2 = -15^\circ C$  ,  $V_1 = 752 \text{ mL}$  لحساب  $V_2$  لأحد الغازات، وكانت إجابهته  $V_2 = -150.4 \text{ mL}$  . ما الخطأ الذي ارتكبه الطالب خلال حساب قيمة  $V_2$  ؟

قيمة المحسوبة غير مقبولة؛ لأن الحجم المحسوب له قيمة سالبة؛ والخطأ الذي وقع فيه الطالب هو عدم تحويل درجة الحرارة من إلى درجة الحرارة المطلقة.

السؤال السادس:

أحسب: إذا علمت أن بالوناً مملوءاً بغاز الهيليوم حجمه  $300 \text{ mL}$  عند ضغط  $1 \text{ atm}$  ، ارتفع إلى أعلى بحيث أصبح الضغط  $0.63 \text{ atm}$  ، فاحسب حجمه الجديد بفرض بقاء درجة الحرارة ثابتة.

$$P_1 V_1 = P_2 V_2$$

$$1 \times 300 = 0.63 \times V_2$$

$$V_2 = 476.2 \text{ L}$$

السؤال السابع:

أحسب: عينة من غاز حجمها  $3.5 \text{ L}$  عند درجة  $20^\circ C$  وضغط  $0.86 \text{ atm}$  . احسب درجة حرارتها إذا سمح لها بالتمدد حتى أصبح حجمها  $8 \text{ L}$  عند ضغط  $0.56 \text{ atm}$  .

$$\frac{P_1 \times V_1}{T_1} = \frac{P_2 \times V_2}{T_2}$$

$$\frac{3.5 \times 0.86}{293} = \frac{0.56 \times 8}{T_2}$$

$$T_2 = 436.1 \text{ K} = 163.1 \text{ }^\circ\text{C}$$

## السؤال الثامن:

أحسب: أنتج تفاعل ما 5.67 g من غاز CO<sub>2</sub>. أحسب حجم الغاز عند درجة حرارة 23° C وضغط يساوي 0.985 atm. (الكتلة المولية للغاز = 44 g/mol)

n نحسب عدد مولات ( ) الغاز بقسمة كتلته على كتلته المولية:

$$n = m / Mr$$

$$n = 5.67 / 44 = 0.13 \text{ mol}$$

نحول درجة الحرارة إلى المطلق:

$$T = 23 + 273 = 296 \text{ K}$$

نحسب الضغط من قانون الغاز المثالي:

$$P V = n R T$$

$$0.985 \times V = 0.13 \times 0.082 \times 296$$

$$V = 3.2 \text{ L}$$

## السؤال الثاني عشر:

أحسب: بالون حجمه 2400 L مملوء بغاز الهيليوم He عند ضغط يساوي 1 atm ودرجة حرارة = 27° C ، ارتفع إلى أعلى حيث درجة الحرارة = -23° C ، ولكي يبقى حجمه ثابتاً جرى التخلص من 80 g من الهيليوم. احسب ضغط الغاز في البالون بعد ارتفاعه للأعلى. إعتبر ثابت الغاز العام (R) = 0.08 L.atm/mol.K) والكتلة المولية للهيليوم = 4 g/mol

P	??
V	L 2400
n	??
T	K 250 = 273 + 23-
R	L.atm/mol.K 0.08

P	atm 1
V	L 2400
n	??
T	K 300 = 273 + 27
R	L.atm/mol.K 0.08

أولاً: نحسب عدد مولات غاز الهيليوم في البالون في الأسفل من قانون الغاز المثالي:

$$PV = n RT$$

$$1 \times 2400 = n \times 0.08 \times 300$$

$$n = 100 \text{ mol}$$

ثانياً: نحسب عدد مولات غاز الهيليوم المتسرب من البالون:

$$n = 80 / 4 = 20 \text{ mol}$$

ثالثاً: نحسب عدد مولات غاز الهيليوم المتبقى في البالون في الأعلى بعد التسرب:

$$n = 100 - 20 = 80 \text{ mol}$$

رابعاً: نحسب ضغط غاز الهيليوم في البالون في الأعلى من قانون الغاز المثالي:

$$PV = n RT$$

$$P \times 2400 = 80 \times 0.08 \times 250$$

$$P = 0.66 \text{ atm}$$