الفصل الأول: الغازات عنوان الدرس: قانون بويل ورقة عمل (١) الاسم: .....

أهداف الدرس	المفردات	ملاحظات
١-تكتب العلاقة بين الضغط والحجم ودرجة الحرارة لمقدار ثابت من الغاز. ٢- أن تطبق على قانون بويل. ٣-أن تتعرف على استخدامات الطاقة الشمسية.	قانون بويل	راجع درس عين

أ. اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي:

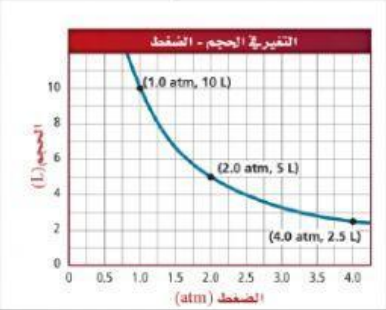
١- القانون الذي يربط العلاقة بين الضغط والحجم عندثبوت درجة الحرارة هو قانون:

أ- شارل	ب- جاي لوساك	ج- بويل	د- العام للغازات

١- في قانون بويل للغازات يتناسب الضغط مع الحجم ..... عند ثبوت درجة الحرارة.

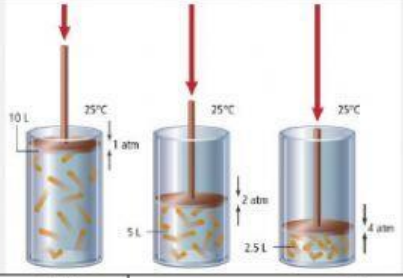
أ- طردياً	ب- عكسياً	ج- بالتساوي	د- بالنقصان

٣- من خلال الرسم البياني المقابل فإن الحجم عند ضغط 2.5atm يساوي:



أ- 5L	ب- 4L	ج- 6L	د- 2.5L

٤- من خلال الشكل المقابل كم يصبح الحجم عند ضغط 10atm :



أ- 0L	ب- 2.5L	ج- 1L	د- 20L

ب- مسألة رياضية على قانون بويل (سحب واسقاط)

افترض أن درجة الحرارة وكمية الغاز ثابتان في المسألة التالية:

إذا كان ضغط عينة من غاز الهيليوم في إناء حجمه 1.00 L هو 0.988 atm فما مقدار ضغط هذه العينة إذا نقلت إلى وعاء حجمه 2.00 L ؟

1.0L - 2.0L - V_2 - 0.988atm

$P_1 V_1 = P_2 (\quad)$

$P_2 = (\quad).(\quad \div \quad)$

$P_2 =$