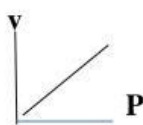
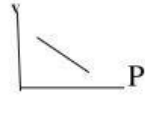
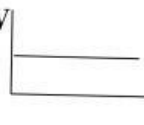
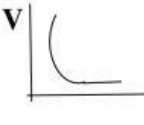
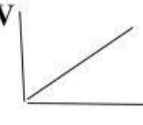
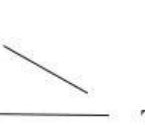
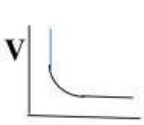
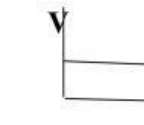


تحصيلي كيمياء ٤ الفصل الأول قوانين الغازات

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي :

|    |                                                                                                                    |     |                                                                                       |     |                                                                                     |     |                                                                                     |     |                                                                                     |
|----|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----|---------------------------------------------------------------------------------------|-----|-------------------------------------------------------------------------------------|-----|-------------------------------------------------------------------------------------|-----|-------------------------------------------------------------------------------------|
| ١  | أي التالي يمثل العلاقة البيانية بين حجم الغاز وضغطه عند ثبوت درجة الحرارة                                          | (أ) |    | (ب) |    | (ج) |    | (د) |    |
| ٢  | غاز حجمه $70\text{cm}^3$ عند ضغط $100\text{pa}$ ، ما حجمه عند ضغط $200\text{pa}$ بنفس الوحدة مع ثبات درجة حرارته ؟ | (أ) | 15                                                                                    | (ب) | 140                                                                                 | (ج) | 35                                                                                  | (د) | 210                                                                                 |
| ٣  | حجم غاز عند ضغط $150\text{ kpa}$ يساوي $300\text{ ml}$ واصبح الضغط $180\text{ kpa}$ ، ما الحجم الجديد للغاز ؟      | (أ) | 0.25 L                                                                                | (ب) | 0.3L                                                                                | (ج) | 0.5 L                                                                               | (د) | 1.5 L                                                                               |
| ٤  | درجة الحرارة على مقياس كالفن التي تقابل $30\text{ C}^0$                                                            | (أ) | 373 K                                                                                 | (ب) | 323 K                                                                               | (ج) | 313 K                                                                               | (د) | 303 K                                                                               |
| ٥  | درجة الحرارة $100\text{ K}$ تعادل في تدرج سليزيوس ؟                                                                | (أ) | $373\text{ C}^0$                                                                      | (ب) | $173\text{ C}^0$                                                                    | (ج) | $-173\text{ C}^0$                                                                   | (د) | $-373\text{ C}^0$                                                                   |
| ٦  | درجة غليان الماء في مقياس كلفن                                                                                     | (أ) | 0 K                                                                                   | (ب) | 100 K                                                                               | (ج) | 273 K                                                                               | (د) | 373 K                                                                               |
| ٧  | أي السوائل يستخدم في مقاييس درجات الحرارة ؟                                                                        | (أ) | البروم                                                                                | (ب) | اليود                                                                               | (ج) | الكحول                                                                              | (د) | الكروم                                                                              |
| ٨  | عند ثبوت الضغط يتناسب حجم الغاز طردياً مع درجة الحرارة ( هذا النص يعبر عن قانون                                    | (أ) | بويل                                                                                  | (ب) | جاي لوساك                                                                           | (ج) | دالتون للضغوط الجزيئية                                                              | (د) | شارل                                                                                |
| ٩  | عند ثبوت الضغط فإن حجم الغاز يزداد طردياً في حالة                                                                  | (أ) | نقص حجم الوعاء                                                                        | (ب) | نقص درجة الحرارة                                                                    | (ج) | زيادة حجم الوعاء                                                                    | (د) | زيادة درجة الحرارة                                                                  |
| ١٠ | أي التالي يمثل العلاقة البيانية بين حجم غاز ودرجة حرارته عند ثبوت الضغط ؟                                          | (أ) |  | (ب) |  | (ج) |  | (د) |  |

|    |                                                                                                                                    |                       |     |                       |     |                    |
|----|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------|-----|-----------------------|-----|--------------------|
| ١١ | إطار سيارة ضغطه 5 atm عند 200k ، فإذا زادت الحرارة وأصبحت 300k ، فإن الضغط يصبح داخل الإطار                                        |                       |     |                       |     |                    |
|    | (أ)                                                                                                                                | 0.3 atm               | (ب) | 3.33 atm              | (ج) | 1.5 atm            |
|    | (د)                                                                                                                                | 7.5 atm               |     |                       |     |                    |
| ١٢ | إذا كان ضغط إطار سيارة 1.5 atm عند 300 k فكم يصبح ضغطها بوحدة atm عند 400k؟                                                        |                       |     |                       |     |                    |
|    | (أ)                                                                                                                                | 1.5                   | (ب) | 2                     | (ج) | 2.5                |
|    | (د)                                                                                                                                | 3                     |     |                       |     |                    |
| ١٣ | استخدام اواني الضغط لطهي الطعام يعد تطبيق عملي على قانون                                                                           |                       |     |                       |     |                    |
|    | (أ)                                                                                                                                | شارل                  | (ب) | جاي لوساك             | (ج) | بويل               |
|    | (د)                                                                                                                                | دالتون                |     |                       |     |                    |
| ١٤ | حاصل ضرب ضغط غاز في حجمه مقسوما على درجة حرارته بالكالفن يساوي مقدار ثابت                                                          |                       |     |                       |     |                    |
|    | (أ)                                                                                                                                | القانون العام للغازات | (ب) | قانون بويل            | (ج) | قانون شارل         |
|    | (د)                                                                                                                                | قانون الغاز المثالي   |     |                       |     |                    |
| ١٥ | كم يصبح حجم عينة غاز إذا ضوعف ضغطها وخفضت درجة حرارتها المطلقة الى النصف ؟                                                         |                       |     |                       |     |                    |
|    | (أ)                                                                                                                                | لايتغير               | (ب) | ربع الحجم الأصلي      | (ج) | نصف الحجم الأصلي   |
|    | (د)                                                                                                                                | ضعف الحجم الأصلي      |     |                       |     |                    |
| ١٦ | عينة من غاز الاكسجين حجمها 5L وضغطها 1atm ودرجة حرارتها 500k ، فإذا زاد الضغط الى 100 atm ودرجة الحرارة 1000k ، فإن حجمها يصبح ... |                       |     |                       |     |                    |
|    | (أ)                                                                                                                                | 0.1 L                 | (ب) | 0.01 L                | (ج) | 0.5 L              |
|    | (د)                                                                                                                                | 0.05 L                |     |                       |     |                    |
| ١٧ | بالون مملوء بغاز حجمه 2L عند 300 k ،كم حجمه باللتر عند 150 k ؟                                                                     |                       |     |                       |     |                    |
|    | (أ)                                                                                                                                | 1                     | (ب) | 2                     | (ج) | 3                  |
|    | (د)                                                                                                                                | 4                     |     |                       |     |                    |
| ١٨ | يشغل غاز حجما مقداره 1L عند درجة حرارة 100k ، ماذ درجة الحرارة اللازمة لخفض الحجم إلى 0.5 L ؟                                      |                       |     |                       |     |                    |
|    | (أ)                                                                                                                                | 50 K                  | (ب) | 100 K                 | (ج) | 150 K              |
|    | (د)                                                                                                                                | 200 K                 |     |                       |     |                    |
| ١٩ | غاز حجمه 3L ودرجة حرارته 300 K تقلص حجمه إلى 2L ، فكم تصبح درجة حرارته ؟                                                           |                       |     |                       |     |                    |
|    | (أ)                                                                                                                                | 200 K                 | (ب) | 300 K                 | (ج) | 450 K              |
|    | (د)                                                                                                                                | 600 K                 |     |                       |     |                    |
| ٢٠ | درجة الصفر المطلق في مقياس كلفن تعادل في تدرج سليزيوس ....                                                                         |                       |     |                       |     |                    |
|    | (أ)                                                                                                                                | - 273 C <sup>0</sup>  | (ب) | - 32 C <sup>0</sup>   | (ج) | 212 C <sup>0</sup> |
|    | (د)                                                                                                                                | 373 C <sup>0</sup>    |     |                       |     |                    |
| ٢١ | يتناسب ضغط الغاز طرديا مع درجة حرارته عند ثبوت الحجم                                                                               |                       |     |                       |     |                    |
|    | (أ)                                                                                                                                | قانون شارل            | (ب) | القانون العام للغازات | (ج) | قانون بويل         |
|    | (د)                                                                                                                                | قانون جاي لوساك       |     |                       |     |                    |
| ٢٢ | عند ثبوت درجة الحرارة يتناسب حجم الغاز عكسيا مع ضغطه (( يعبر هذا النص عن قانون                                                     |                       |     |                       |     |                    |
|    | (أ)                                                                                                                                | بويل                  | (ب) | شارل                  | (ج) | كلفن               |
|    | (د)                                                                                                                                | نيوتن                 |     |                       |     |                    |

