

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

#### ورقة عمل الأسبوع الخامس عشر

| المرحلة | المادة | كيمياء 2-1 | الصف | الثانوية | الثاني |
|---------|--------|------------|------|----------|--------|
|---------|--------|------------|------|----------|--------|

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

|   |                                                                                                                        |                                    |                                     |                                            |                              |
|---|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------|-------------------------------------|--------------------------------------------|------------------------------|
| 1 | غاز حجمه $70 \text{ Cm}^3$ عند ضغط $100 \text{ Pa}$ ما حجمه عند $200 \text{ Pa}$ بنفس الوحدة مع ثبات درجة حرارته ..... | <input type="radio"/> 15           | <input checked="" type="radio"/> 35 | <input type="radio"/> 140                  | <input type="radio"/> 210    |
| 2 | بالون مملوء بغاز حجمه $2 \text{ L}$ عند $300 \text{ K}$ كم حجمه بالتر عند $150 \text{ K}$ .....                        | <input checked="" type="radio"/> 1 | <input type="radio"/> 2             | <input type="radio"/> 3                    | <input type="radio"/> 4      |
| 3 | استخدام أواني الضغط لطهي الطعام يُعد تطبيق عملي لقانون .....                                                           | <input type="radio"/> شارل         | <input type="radio"/> بويل          | <input checked="" type="radio"/> جاي لوساك | <input type="radio"/> دالتون |

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

| م | السؤال                                                                              | ص                                | خ                                |
|---|-------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------|----------------------------------|
| 1 | غاز حجمه $11.2 \text{ L}$ في الظروف المعيارية فإن عدد مولاته يكون $0.5 \text{ mol}$ | <input checked="" type="radio"/> | <input type="radio"/>            |
| 2 | يسلك الغاز الحقيقي سلوك الغاز المثالي عند رفع الضغط ورفع درجة الحرارة               | <input type="radio"/>            | <input checked="" type="radio"/> |

س3: أجيب على ما يأتي

كم لتر من غاز البروبان  $\text{C}_3\text{H}_8$  يلزم لكي يحترق كاملاً مع  $34 \text{ L}$  من غاز الأكسجين؟



$$\text{حجم البروبان} = \frac{34 \times 1}{5} = 6.8 \text{ L}$$