ورقه عمل تفاعلية على الغازات الصف تاسع عام

أي من القوانين الرياضية التالية تعبر عن قانون بويل:

a) $P_1V_1-P_2V_2$	b) $\frac{V_1}{T_1}=\frac{V_2}{T_2}$	c) $\frac{P_1}{T_1}=\frac{P_2}{T_2}$	d) $\frac{P_1V_1}{T_1}=\frac{P_2V_2}{T_2}$

إذا كان حجم غاز عند ضغط 99kPa هو 300ml وأصبح الضغط 188kPa فما الحجم الجديد؟ (افترض أن درجة الحرارة وكمية الغاز ثابتان)

a) 287mL	b) 386mL	c) 157.98mL	d) 62.04mL

أي من القوانين الرياضية التالية تعبر عن قانون شارل:

a) $P_1V_1-P_2V_2$	b) $\frac{V_1}{T_1}=\frac{V_2}{T_2}$	c) $\frac{P_1}{T_1}=\frac{P_2}{T_2}$	d) $\frac{P_1V_1}{T_1}=\frac{P_2V_2}{T_2}$

إذا كان حجم بالون هيليوم 2.32L داخل سيارة مغلقة عند درجة حرارة 40°C فإذا وقفت السيارة في ساحة البيت في يوم حار وارتفعت درجة الحرارة داخلها إلى 75°C فما الحجم الجديد للبالون إذا بقي الضغط ثابتاً.

a) 2.58L	b) 4.45L	c) 5.5L	d) 7L

وحدة قياس درجة الحرارة في قوانين الغازات يجب أن تكون بـ:

a) الكلفن	b) المئوي	c) السيليزيه	d) فهرنهايت

LIVEWORKSHEETS