قوانين الغازات ١

اقرأ، في كتابك، حول المفاهيم الرئيسة لقوانين الغازات الثلاثة.

أكمل الفقرة أدناه مُستخدِمًا المصطلحات الآتية (يمكن استخدام كلّ مصطلح أكثر من مرة).

الحجم	درجة الحرارة	الضغط

يربط قانون بويل **(1)** _____ و **(2)** _____ معًا إذا بقي كلٌّ من **(3)** _____ وكمية الغاز ثابتًا. في حين يربط قانون شارل **(4)** _____ و **(5)** _____ إذا بقي كلٌّ من **(6)** _____ وكمية الغاز ثابتًا. أمّا قانون جاي - لوساك فيربط **(7)** _____ و **(8)** _____ إذا بقي كلٌّ من **(9)** _____ وكمية الغاز ثابتًا.

اقرأ، في كتابك، حول تأثيرات تغيّر الظروف في عيّنة من الغاز.

اكتب عن يمين كلّ جملة في أدناه ما يناسبها ممّا يلي: يزداد، ينقص، تبقى دون تغير.

_____ **10.** ماذا يحدث للضغط داخل أسطوانة الأكسجين عندما ترتفع درجة حرارة الغرفة من 20 °C إلى 24 °C؟

_____ **11.** ماذا يحدث لضغط الغاز في بالون منفوخ ومرن، إذا ارتفعت درجة الحرارة.

_____ **12.** إذا رُشَّ غاز من علبة ملطِّف جو في غرفة، فماذا يحدث لضغط الغاز إذا بقيت درجة حرارته ثابتة؟

_____ **13.** إذا كان حجم الهواء في الرئتين يزداد قبل الزفير، فماذا يحدث لدرجة حرارة الهواء في الرئتين لحدوث هذا التغيير؟ افترض بقاء الضغط ثابتًا.

_____ **14.** ماذا يحدث لحجم الهواء في كيس وُضعَت فيه فطيرة، وأُحكِم إغلاقه، ثُمّ وُضعَت في الثلاجة؟

15. ماذا يحدث لضغط غاز في مصباح كهربائي بعد بضع دقائق من إضاءة المصباح؟

LIVEWORKSHEETS