211 "حجم مقدار محدد من الغاز يتناسب عكسياً مع الضغط الواقع عليه عند ثبوت درجة حرارته" نص قانون .

(a) شارل (b) جاي ـ لوساك (c) الغاز الحقيقي (d) بويل

212 فقاعة هواء تحت الماء على عمق 10 m حجمها 0.75 L ، وعندما ارتفعت فقاعة الهواء إلى السطح تغير ضغطها من 2.2 atm إلى 1.03 atm . فإن حجم فقاعة الهواء عند السطح يساوي .

(a) 1.6 L (b) 2.5 L (c) 2.9 L (d) 3.6 L

213 أقل قيمة ممكنة لدرجة الحرارة التي تكون عندها طاقة الذرات أقل ما يمكن تساوي صفر .

(a) مئوي (b) سيليزيوس (c) فهرنهايت (d) مطلق

214 "حجم أي مقدار محدد من الغاز يتناسب طردياً مع درجة حرارته المطلقة عند ثبوت الضغط" يسمى قانون .

(a) الضغط (b) جاي ـ لوساك (c) شارل (d) بويل

LIVEWORKSHEETS

215 بفرض أن الضغط ثابت . فإن الحجم الذي يشغله الغاز في البالون الموجود عن اليسار عند درجة 250 K يساوي .

(a) 2 L (c) 6 L
(b) 3 L (d) 8 L

216 "ضغط مقدار محدد من الغاز يتناسب طردياً مع درجة الحرارة المطلقة له، إذا بقي الحجم ثابتاً" نص قانون .

(a) الغاز الحقيقي (b) جاي ـ لوساك (c) شارل (d) بويل

217 ضغط إطار سيارة 1.88 atm عند درجة حرارة 298 K ، إذا ارتفعت درجة الحرارة إلى 310 K. فإن ضغط الإطار يصبح .

(a) 1.96 atm (b) 2.6 atm (c) 3.9 atm (d) 4.11 atm

218 حاصل ضرب الضغط والحجم مقسوماً على درجة الحرارة المطلقة لمقدار محدد من الغاز يساوي.

(a) عدد جزيئات الغاز (b) كثافة الغاز (c) كتلة الغاز (d) مقدار ثابت

219 "الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تحتوي العدد نفسه من الجسيمات عند نفس درجة الحرارة والضغط" يسمى مبدأ .

(a) أوفباو (b) أفوجادرو (c) باولي (d) هايزنبرج

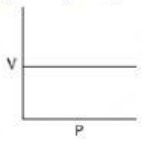
220 حجم الوعاء اللازم لاحتواء 0.0447 mol من غاز النيتروجين N_2 في الظروف المعيارية STP يساوي .

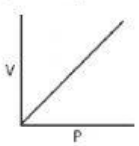
(a) 1 L (b) 1.5 L (c) 2 L (d) 2.5 L

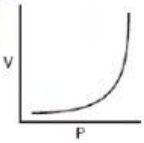
221 إذا كان ضغط غاز حجمه 0.51 L يساوي 4.9 atm عند درجة حرارة 300 K وثابت الغازات 0.082 L.atm/mol.K ، فإن عدد مولات الغاز يساوي .

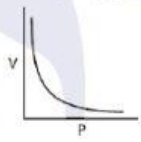
(a) 0.05 mol (b) 0.077 mol (c) 0.1 mol (d) 0.5 mol

222 الرسم البياني الذي يوضح العلاقة بين حجم الغاز وضغطه عند ثبات درجة الحرارة هو .

(a) 

(b) 

(c) 

(d) 

223 حجم غاز الهيدروجين اللازم للتفاعل تماماً مع 5 L من غاز الأكسجين لإنتاج الماء يساوي .

(a) 5 L (b) 10 L (c) 15 L (d) 20 L

LIVEWORKSHEETS