

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

نص قانون .

- (a) شارل (b) جاي - 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) متوي (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 - لوساك (c) شارل (d) بويل



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

- (a) 2 L (b) 3 L (c) 6 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 - 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

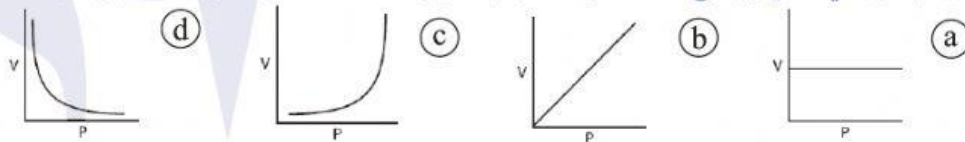
220 حجم الوعاء اللازم لاحتواء 0.0447 mol من غاز النيتروجين N_2 في الظروف المعيارية STP يساوي .

- (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 .



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