

مراجعة عامة على الوحدة الثالثة الحرارة

السؤال الاول

أ- اكمل العبارات التالية

- ١- عندما يزداد ضغط الغاز الى الضعف فان حجمة وجذر متوسط سرعة وعدد التصادمات عند ثبوت درجة الحرارة
- ٢- عندما تزداد درجة الحرارة على تدريج كلفن الى الضعف فان مربع متوسط سرعة الغاز وحجم الغاز عند ثبوت الضغط
- ٣- عندما يزداد حجم كمية من غاز الى الضعف عند ثبوت الضغط فان كثافة الغاز
- ٤- النسبة بين معامل تمدد الزئبق الى معامل تمدد الزجاج كنسبة الى
- ٥- تتناسب مقاومة المادة مع درجة الحرارة لذلك تصبح المادة فائقة التوصيل عند درجة حرارة
٦- النسبة بين طاقة حركة جزيئات الهيدروجين الى متوسط طاقة حركة جزيئات الاكسجين الواحد الصحيح في نفس درجة الحرارة
- ٧- النسبة بين جذر متوسط سرعة الهيدروجين الى سرعة الهروب من الشمس
الواحد الصحيح
- ٨- النسبة بين الثابت العام للغازات الى عدد افوجادرو يساوى ويسمى
- ٩- النسبة بين معامل التمدد الحجمي للغازات الى معامل زيادة الضغط
- ١٠ - النسبة بين كمية تحرك جزيء غاز قبل التصادم الى كمية تحرك نفس الجزيء بعد التصادم الواحد الصحيح
- ١١ - المسافة الفاصلة في قارورة ديوا مفرغة تماما من الهاء لتقليل انتقال الحرارة عن طريق او
- ١٢ - الدرجة التي تصبح عنده المادة فائقة التوصيل تسمى
- ١٣ - متوسط طاقة حركة جزيئات الغاز عند ثبوت درجة الحرارة

السؤال الثاني

اذكر السبب العلمي

- ١- معامل التمدد الحجمي لجميع الغازات مقدار ثابت
- ٢- يوضع سبع حجم الاناء زئبق في جهاز جولى
- ٣- يصعب عمليا تعيين معامل التمدد الحرارى لغاز بدقة
- ٤- يقل حجم الغاز بزيادة الضغط
- ٥- توضع قطرة من حمض الكبريتيك في جهاز شارل
- ٦- تستخدم انبوبة منتظمة المقطع في جهاز شارل
- ٧- يجب خفض الانبوبة المتحركة في جهاز جولى عند التبريد
- ٨- يراعى ان تكون الغازات جافة تماما في تجارب قوانين الغازات
- ٩- ينعدم ضغط الغاز وحجمة عند الصفر المطلق
- ١٠ - لا يوجد غاز الهيدروجين في جو الارض ويوجد في جو الشمس
- ١١ -الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تحتوى على نفس العدد من الجزيئات في نفس درجة الحرارة

- ١٢ - يزداد ضغط الغاز بزيادة درجة الحرارة
١٣ - يزداد الضغط كلما قل حجم الغاز
١٤ - يتنافر مغناطيس دائم مع مادة فائقة التوصيل يمر بها تيار كهربى
١٥ - يتم تخزين سائل الهيليوم فى قارورة لها انائين

السؤال الثالث

ارسم العلاقة البيانية بين كل من واكتب ما يساوية الميل

- ١ - حجم الغاز ومقلوب الضغط
- ٢ - حجم الغاز والدرجة السيليزية
- ٣ - ضغط الغاز والدرجة الكلفينية
- ٤ - حاصل ضرب ضغط الغاز وحجمة والدرجة الكلفينية
- ٥ - المقاومة ودرجة الحرارة
- ٦ - متوسط طاقة الحركة والدرجة الكلفينية
- ٧ - متوسط طاقة الحركة وكتلة الجزيء الواحد من الغاز
- ٨ - مربع متوسط السرعة وكتلة المول
- ٩ - مربع متوسط السرعة ومقلوب الكثافة
- ١٠ - مربع متوسط سرعة الغاز والدرجة الكلفينية

السؤال الرابع

قارن بين كل من

- ١ - العملية الاديائية والايروثيرمية
- ٢ - قوى فاندرفالز والتفاعل الكيميائى
- ٣ - النظرية الماكروسكوبية والميكروسكوبية
- ٤ - طاقة السكون ومتوسط طاقة الحركة للغاز
- ٥ - معامل التمدد الحجمى ومعامل زيادة الضغط للغاز
- ٦ - اللزوجة والسيولة الفائقة مع ذكر مثال
- ٧ - المواد فائقة التوصيل والمواد الموصلة مع ذكر مثال
- ٨ - سائل الهيلوم والنيتروجين

السؤال الخامس

- ١ - استنتج العلاقة المستخدمة فى حساب ضغط الغاز لجزيء داخل اناء مكعب الشكل مع الرسم

- ٢ - اثبت ان متوسط طاقة الحركة تنعدم عند الصفر المطلق
- ٣ - استنتج القانون العام للغازات نظريا واحسب الثابت العام للغازات
- ٤ - اذكر فروض نظرية الحركة واستخدمها فى حساب كثافة الغاز
- ٥ - اثبت ان مقدار الزيادة فى ضغط الغاز لاتعتمد على نوعية
- ٦ - استنتج قانون يدرس العلاقة بين ضغط الغاز وحجمة عند ثبوت درجة الحرارة
- ٧ - اذكر تطبيقا على كل من ظاهرة مايسنر - قارورة ديوار

السؤال الثالث

- أ- ماهى النتائج المترتبة على كل من
- ١- خلط كمية من غازات مختلفة فى اناء واحد من حيث الحجم والضغط الكلى
 - ٢- عدم وضع زئبق فى الاناء فى تجربة جولى
 - ٣- وضع مغناطيس فوق مادة فائقة التوصيل
 - ٤- زيادة درجة حرارة الغاز بالنسبة لمتوسط سرعة الغاز وطاقة الحركة
 - ٥- وضع كمية من غاز فى اناء حجمة اقل من حجم الغاز بالنسبة للضغط
 - ٦- يتم بذل شغل على غاز معزول حراريا
 - ٧- انتقال بارومتر اعلى سطح البحر بالنسبة لمستوى الزئبق

- ج- متى يحدث كل من ١- ان تكون المادة فائقة التوصيل
- ٢- زيادة طاقة الحركة الى الضعف
 - ٣- تصبح طاقة الغاز طاقة السكون
 - ٤- المادة ذات سيولة مفرطة
- المسائل ١- اذا كان الهواء الجوى يحتوى على 20% غاز الاكسجين و 60% غاز النيتروجين و 16% غاز ثانى اكسيد الكربون احسب متوسط سرعة الهواء عند 27 سيليزيوس علما بان كتلة المول على الترتيب 32, 28, 44 جرام
- ٢- اذا كانت درجة الهواء الخارجى 3.4 كلفن ويحتوى الفضاء على هيدروجين بواقع ذرة لكل سم³ اوجد ضغط الغاز بوحدات الضغط الجوى
 - ٣- كمية من غاز كتلتها 5.7 جرام تشغل حجما 5.6 لتر فى STP احسب جذر متوسط مربع سرعة الغاز عند 400 كلفن
 - ٤- كمية من غاز حجمها 4 لتر فاذا ارتفعت درجة حرارتها بمقدار 100 درجة فزاد الحجم بمقدار 2 لتر احسب درجة الغاز قبل التسخين وما هى النسبة المئوية لمقدار الزيادة
 - ٥- انبوبة بارومترية ارتفاع الزئبق بها 75 سم وطول الفراغ فوق الزئبق 9 سم كم يكون حجم الهواء تحت الضغط الجوى الذى ادخل فى الحيز فوق الزئبق ليجعل الزئبق ينخفض الى ارتفاع 59 سم
 - ٦- اذا كانت كثافة غاز الهيدروجين فى STP 0.09 كجم/سم³ احسب جذر متوسط مربع سرعة عند 27 سيليزيوس
 - ٧- اناء لة مكبس عديم الاحتكاك يحبس حجما من الهواء قدرة 2730 سم³ عند صفر سيليزيوس وعندما ارتفعت درجة الحرارة بمقدار 100 درجة احسب المسافة التى يتحركها المكبس علما بان مساحته 200 سم²
 - ٨- بالون رقيق حجمة 500 سم³ وضع فى مكعب طول ضلعة 10 سم والضغط داخل البالون 2atm فاذا اغلق الاناء احسب الضغط الكلى عند انفجار البالون اكمل العبارات التالية
- ١- النسبة بين جذر متوسط مربع سرعة الهيدروجين الى الكسجين عند نفس درجة الحرارة..... الواحد

- ٢ - النسبة بين متوسط طاقة حركة جزيئات الكسجين الى الهيدروجين عند نفس درجة الحرارة الواحد
- ٣ - النسبة بين لزوجة مادة فى درجة عادية الى لزوجة نفس المادة فى درجة منخفضة الواحد
- ٤ - عندما ينضغط غاز كثافته و سرعته.....
- ٥ - تستخدم قارورة ديوار فى ومن تطبيقات ظاهرة مايسنر.....
- ٦ - النسبة بين معامل تمدد الزئبق الى الزجاج كنسبة الى.....
- ٧ - المقياس الذى يستخدم فى قياس درجات الحرارة المنخفضة يسمى مقياس.....