



- س ١: -اكتب نص نظرية الحركة الجزيئية للغازات - فروضها - العلماء القائلون عليها؟
- س ٢: -قارني بين التصادم المرن والتصادم الغير مرن من حيث انتقال الطاقة الحركية؟
- س ٣: -فسري سلوك الغازات باستخدام نظرية الحركة الجزيئية؟
أو عددي الخواص الفيزيائية للغازات؟
- س ٤: -تكلمي عن الضغط من حيث (التعريف - الأجهزة المستخدمة لقياسه - وحدات القياس)؟
- س ٥: -ما هو القانون المستخدم لقياس الضغط الكلي لخليط من الغازات؟ اكتب نص القانون وصيغته الرياضية؟
- س ٦: -ارسمي خريطة مفاهيمية تبين أنواع قوى التجاذب؟
- س ٧: -وضحي كيف تتكون الرابطة مع ذكر مثال لكل من التالي: -
١- قوى التشتت.
٢- قوى ثنائية القطبية.
٣- الرابطة الهيدروجينية.
- س ٨: -قارني بين قوى التجاذب البين الجزيئية من حيث طريقة التكوين والقوة؟
- س ٩: -عددي خواص كل من المواد السائلة - المواد الصلبة؟
- س ١٠: -عددي العوامل المؤثرة على اللزوجة؟
- س ١١: -ارسمي خريطة مفاهيمية تبين تصنيف المواد الصلبة؟
- س ١٢: -مصطلح التأصل يشير إلى ماذا؟
- س ١٣: -ارسمي مخطط يوضح تغيرات الحالة الفيزيائية؟
- س ١٤: -ارسمي خريطة مفاهيمية تبين تصنيف تغيرات الحالة الفيزيائية حسب نوع الطاقة؟
- س ١٥: -قارني بين التغيرات التالية من حيث التعريف والطاقة؟
١- الانصهار والتجمد.
٢- التبخر والتكثف.
٣- التسامي والترسب.
- س ١٦: -أجيب بكلمة صح أم خطأ مع التصحيح
١- يستخدم قانون دالتون للمقارنة بين معدل انتشار غازين.
٢- يستخدم قانون دالتون لحساب الضغط الكلي لخليط غازات.
٣- القوى بين الجزيئية أقوى من القوى الجزيئية.
٤- الرابطة الهيدروجينية أضعف أنواع القوى.
٥- ثنائية القطبية قوية لأن الأقطاب دائمة.
٦- لا تفسر نظرية الحركة الجزيئية سلوك المواد السائلة والمواد الصلبة.
٧- تتغير حالة المادة عند إضافة الطاقة وانزعاجها.



س ١٧ :- عللي لما يأتي

- ١- الغازات قابلة للانضغاط والتمدد.
لأن جسيماتها متباعدة وكثافتها منخفضة.
- ٢- الغازات قابلة للانتشار والتدفق.
لأن جسيماتها متباعدة وكثافتها منخفضة.
- ٣- يتفاوت الضغط الجوي من مكان لآخر فوق سطح الأرض.
بسبب اختلاف الجاذبية الأرضية.
- ٤- يتمكن العنكبوت من السير على الماء دون الغوص فيه .
بسبب خاصية التوتر السطحي.
- ٥- كثافة السوائل أعلى من كثافة الغازات.
لأن جسيمات السوائل متقاربة بين جسيمات الغازات متباعدة.
- ٦- قوى ثنائية القطبية أكثر قوة من قوى التشتت.
لأن الأقطاب في ثنائية القطبية دائمة بينما في قوى التشتت الأقطاب مؤقتة.
- ٧- يوجد الكلور والفلور في الحالة الغازية بينما البروم في الحالة السائلة واليود في الحالة الصلبة.
كلما ازداد حجم الجسيم كلما أصبحت قوى التشتت أكثر قوة.
- ٨- يوجد الأوكتان في الحالة السائلة.
لأن قوى التجاذب بين جزيئاته قوية بسبب زيادة عدد ذراته واقتربها من بعض.
- ٩- قوى التشتت أضعف من قوى ثنائية القطبية.
لأن الأقطاب في قوى التشتت مؤقتة بينما ثنائية القطبية أقطابها دائمة.
- ١٠- يشترط في الرابطة الهيدروجينية وجود ذرات ذات كهروسالبية عالية مثل (F-O-N).
حتى تكون كهروسالبية هذه الذرات كافية لجعل الهيدروجين ذا شحنة موجبة جزئية.
- ١١- يوجد الماء في الحالة السائلة.
بسبب وجود الرابطة الهيدروجينية بين جزيئاته.
- ١٢- المواد التالية لا تكون روابط هيدروجينية (Co_2 - MgCl - NaCl).
بسبب عدم احتوائها على ذرة هيدروجين.