تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

ملخص الفصل الأول حالات المادة

موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثاني الثانوي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملخصات وتقارير ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-07 10:37:13

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي

صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	اختبارات نهائي الدور الأول الجانب النظري مع الإجابة
2	اختبارات نهائي الدور الأول الجانب العملي مع الإجابة
3	الإجابة على أوراق عمل الفصل الرابع الإتزان الكيميائي
4	أوراق عمل الفصل الرابع الإتزان الكيميائي
5	حل ملف إنجاز جميع أوراق العمل

س ١ : -اكتبي نص نظرية الحركة الجزيئية للغازات – فروضها – العلماء القائمون 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؟ اكتبي 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 التآصل 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 : -أجيبي 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 وانتزاعها.

Almanahi.com

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 واليوم والاستاتين 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 واقترابها 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.