

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية



مراجعة محلولة لفصل حالات المادة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج السعودية](#) ← [الصف الأول الثانوي](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي



روابط مواد الصف الأول الثانوي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

مراجعة محلولة لفصل حالات المادة	1
تحضير كيمياء 2 نظام مقررات	2
إختبار نهائي مقررات	3
أوراق عمل المول	4
توزيع كيمياء 1	5

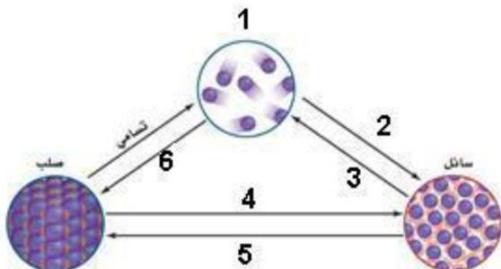
**** اسئلة نهاية الفصل الأول - (حالات المادة) - كيمياء ٢-٢ - ثانوية المملكة بأبها ****

اسم الطالب :	الشعبة :	المجموعة :
السؤال الأول : اجب بعلامة (صح) امام العبارة الصحيحة و علامة (خطأ) امام العبارة الخاطئة فيما يلي:		
١ - تنخفض اللزوجة مع ارتفاع درجة الحرارة.	✓	
٢ - ارتفاع درجة غليان الماء بسبب وجود الرابطة الأيونية.	✗	
٣ - في التصادم المرن تُفقد الطاقة الحركية ولا تنتقل بين الجسيمات المتصادمة.	✗	
٤ - قوى التشتت: قوى بين جزيئية ضعيفة تعرف بقوى لندن.	✓	
٥ - عاملان يحددان الطاقة الحركية للجسيم ، هما : كتلة الجسيم وسرعته .	✓	
٦ - تحدث قوى ثنائية القطبية بين الجزيئات الغير قطبية.	✗	
٧ - حركة جسيمات الغاز مستمرة وغير عشوائية.	✗	
٨ - كلما زاد حجم الجسيم تصبح قوى التشتت أكثر قوة.	✓	
٩ - لجسيمات المواد الصلبة والسائلة قدرة كبيرة على الحركة.	✗	
١٠ - كلما زادت قوى التجاذب بين الجسيمات زاد التوتر السطحي .	✓	
١١ - كلما كانت القوى بين الجزيئية في السوائل كبيرة زادت درجة لزوجتها.	✓	
١٢ - تتمدد الغازات وتنتشر، كما أنها قابلة للانضغاط.	✓	
١٣ - قوى الترابط داخل الجزيئات أضعف من القوى بين الجزيئات.	✗	
١٤ - تحدد القوى بين الجزيئية حالة المادة عند درجة حرارة معينة.	✓	
١٥ - مخطط الحالة الفيزيائية يحدد حالة المادة عند درجة حرارة معينة فقط.	✗	
١٦ - الزجاج البركاني الغير متبلور تم تبريده بسرعة.	✓	
١٧ - الصابون لا يعمل كخافض للتوتر السطحي للماء.	✗	
١٨ - الترسيب عكس عملية التبخر.	✗	
١٩ - تعرف اللزوجة بأنها : قابلية المادة للانسياب والانتشار .	✗	
٢٠ - العالم الايطالي تورشلي اول من اثبت وجود ضغط للهواء .	✓	
السؤال الثاني : اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي:		
١ - التي تجعل الجليسرول مادة لزجة جدًا هي :		
الرابطة الهيدروجينية	الرابطة التساهمية	الرابطة الأيونية
٢ - أداة تستخدم لقياس الضغط الجوي:		
باسكال	البارومتر	الترمومتر
٣ - اصغر ترتيب للذرات في الشبكة البلورية ، يسمى:		
وحدة البناء	النظام	التأصل
٤ - مقياس مقاومة السائل للتدفق والانسياب.		
اللزوجة	الانتشار	التدفق
٥ - قوة الترابط بين الجسيمات المتماثلة يسمى :		
التماسك	التلاصق	الغليان
٦ - النقطة التي تمثل كلا من الضغط ودرجة الحرارة التي لا يمكن للماء بعدها أن يكون في الحالة السائلة.		
النقطة الثلاثية	نقطة النهاية	النقطة الحرجة

٧ - من تغيرات الحالة الفيزيائية الطاردة للطاقة :

التبخّر	التجمّد	الانصهار
٨- الضغط الكلي لخليط من الغازات يساوي مجموع الضغوط الجزئية للغازات المكونة له ... "نص قانون" :		
هس	دالتون	بويل
٩ - أي المواد التالية يكون روابطه هيدروجينية:		
N₂	Cl₂	HF
١٠ - ارتفاع درجة غليان الماء بسبب قدرة جسيماته على تكوين رابطة:		
هيدروجينية	فلزية	فاندر فالز
١١ - يحدث عندما يخرج الغاز من خلال ثقب صغير:		
الانتشار	الانضغاط	التدفق
١٢ - يحتوي دورق مغلق بإحكام على غازات النيون والكريتون والأرجون، فإذا كان الضغط الكلي داخل الدورق يساوي 6.50 atm وكان الضغط الجزئي لكل من النيون و الكريتون يساوي : 0.50atm و 1.00 atm على التوالي ، فما الضغط الجزئي لغاز الأرجون ؟		
5 atm	4 atm	3 atm
١٣ - يرتفع الماء إلى أعلى في الأنبوب الاسطواني إذا كان رقيقاً جداً بسبب:		
الخاصية الشعرية	الغليان	اللزوجة
١٤ - تستطيع ان تشم رائحة الطعام عند طهيه في ارجاء المنزل لأن :		
الغاز قابل للانضغاط	الغاز سريع الانتشار	الغاز عديم الرائحة
١٥ - (الجليد الجاف) احد الأمثلة على عملية :		
التبخّر	التكثف	التسامي
١٦ - الانصهار هو عكس عملية :		
التجمّد	التكثف	الترسب
١٧ - العامل الذي لا يعتمد عليه الضغط الجزئي للغاز هو :		
عدد مولاته	حجم الوعاء	نوع الغاز
١٨ - كل مما يلي مواد صلبة غير متبلورة ماعدا :		
المطاط	الزجاج	الكوارتز
١٩ - جميع الوحدات التالية لقياس الضغط ما عدا :		
Kpa	atm	cal
٢٠ - يستخدم قانون للمقارنة بين معدل انتشار غازين .		
جراهام	دالتون	شارل

س 3 : أكمل المعلومات المبينة بالشكل التالي :



1	غاز	4	انصهار
2	تكاثف	5	تجمّد
3	تبخّر	6	ترسب

انتهت الأسئلة - استاذ المادة: سلطان آل عسيف الأحمري