

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية



أوراق عمل لدرس حالات المادة

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 18:02:11 2020-02-22

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي



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

تحضير كيمياء 4 مقررات	1
ملف تفاعلي للأسئلة التحصيلية	2
ورقة عمل المركبات الأيونية	3
أوراق عمل لدرس حالات المادة	4
أسئلة كيمياء مع الإجابة	5

مراجعات كيمياء الفصل الأول

(حالات المادة ١-١ – ٢-١ – ٣-١ – ٤-١)

ثاني ثانوي

- ١- وضع العالمان فروض نظرية الحركة الجزيئية للمادة ونموذجاً لتفسير خصائص الغازات
أ دالتون وجراهام ب بويل وشارل ج بور وهايزنبرج د بولتزمان وماكسويل
- ٢- سلوك المادة بالاعتماد على حركة جسيماتها يطلق عليه
أ نظرية الحركة الجزيئية ب التصادم المرن ج قانون دالتون
- ٣- تصادمات الغازات من النوع تامرن لأن تنتقل من جسم إلى آخر
أ الطاقة الميكانيكية ب طاقة الوضع ج الطاقة الحركية د الطاقة الكيميائية
- ٤- عملية تمثل تداخل الغازات مع بعضها البعض من منطقة عالية التركيز لآخرى منخفضة التركيز
أ الانضغاط ب الانتشار ج التمدد د التدفق
- ٥- كثافة الغازات منخفضة بسبب بين جسيمات الغاز (حجم)
أ وجود فراغ كبير ب وجود فراغ قليل ج عدم وجود فراغ د غير ذلك
- ٦- عند زيادة الضغط على جسيمات الغاز يحدث لها بينما عند نقص الضغط يحدث للغاز
أ انتشار وانضغاط ب انضغاط وانتشار ج انتشار وانتشار د انضغاط وانضغاط
- ٧- خروج غاز من خلال ثقب في اطار السيارة يسمى
أ التمدد ب الانضغاط ج التدفق د الانتشار
- ٨- انتشار روائح الأطعمة وروائح العطور تعتبر مثالا على
أ التمدد ب الانضغاط ج التدفق د الانتشار
- ٩- ينخفض ضغط الهواء الجوي كلما عن سطح الأرض او البحر بسبب طول عمود الهواء
أ انخفضنا زيادة ب ارتفعنا زيادة ج ارتفعنا نقص د انخفضنا زيادة
- ١٠- جهاز الضغط الجوي يسمى بينما يسمى ضغط غاز محصور يسمى
أ المانومتر البارومتر ب الفولتامتري والبارومتر ج البارومتر والمانومتر د البارومتر والفولتامتري
- ١١- يقدر الضغط الجوي ب كيلو باسكال (K Pa) الذي يعادل سم زئبق (cm.Hg)
أ 76 , 101.3 ب 760 , 1000 ج 7,6 101.3 د 760 , 101.3
- ١٢- يتناسب معدل انتشار او تدفق الغاز عكسي مع الجذر التربيعي للكتلة المولية ل
أ قانون جراهام ب قانون بويل ج قانون دالتون د قانون بولتزمان وماكسويل
- ١٣- إذا كانت قيمة ضغط غاز محصور يساوي 1.8atm فان قيمته بوحدة atm =
أ 1368 ب 136.8 ج 13.68 د 13680

ملاحظة 1 atm = 760 mm.Hg (العملية ضرب)

2.343
-23.43
-234.3
-2343
ملاحظة 1 ضغط جوى تعادل 101.3 كيلو باسكال (العملية قسمة)

١٦- أي المواد التالية قابلة للتمدد والانتشار
أ السوائل ب المواد الصلبة

١٨- قوة التجاذب والتنافر بين جسيمات الغاز

٢٠- العامل الغير مؤثر على الضغط الجزئي للغاز هو

أ نوع الغاز ب عدد المولات ج حجم الوعاء د درجة حرارة خليط الغازات

٢٢- وحدة N/m^2 تعادل KPa Pa M/s HZ

٢٤- تحديد الغازات عن المثالية عند الضغوط ودرجة الحرارة

أ	الغاية العالية	ب	الغاية المنخفضة	ج	المنخفضة المنخفضة	د	المنخفضة
	العالية						

٢٦- وجود شكل او اكثر للعنصر بتراكيب وخصائص مختلفة بالحالة الفيزيائية نفسها : الصلبة الغازية السائلة

٢٨- مقياس لمقدار قوة سحب الجسيمات السطحية الى داخل السائل بوساطة الجسيمات الموجودة داخله

٢٩- عملية تحول السائل الى بخار عند سطح السائل فقط تعرف

٣٠- ماسرعة انتشار أكسيد النيتروجين NO ورابع أكسيد النيتروجين N2O4

5.49 أ 1.751 0.571 0.326

٣١- أي الجمل الآتية لا تتفق مع فرضيات نظرية الحركة الجزيئية

أ التصادمات بين جسيمات الغاز مرنة **ب جسيمات العينة جميعها لها السرعة نفسها**
ج لا تتجاذب جسيمات الغاز أو يتنافر بعضها د للغازات جميعها عند درجة حرارة معينة متوسط الطاقة الحركية نفسها

٣٢- أي مما يلي لا يؤثر في لزوجة السائل

أ قوة التجاذب بين الجزيئات **ب حجم وشكل الجزيء** ج درجة حرارة السائل **د الخاصية الشعرية**

٣٣- النقطة التي تمثل كلا من الضغط ودرجة الحرارة التي لا يمكن للماء بعدها أن يكون في الحالة السائلة

أ النقطة الثلاثية **ب النقطة الحرجة** ج الصفر المطلق د النقطة الرباعية

٣٤- حركة ارتفاع الماء في الأنابيب الشعرية (الاشطوانة الرفيعة جدا)

أ للزوجة **ب الميوعة** ج التوتر السطحي **د الخاصية الشعرية**

٣٥- أي المركبات التالية أعلى قطبية

أ H2O **ب NH3** ج CH4 د CH3CH3

٣٦- قوة تجاذب بين مناطق مختلفة الشحنة في الجزيئات القطبية

أ الرابطة الأيونية **ب الرابطة الهيدروجينية** ج قوى التشتت **د قوى ثنائية قطبية**

٣٧- قوى ضعيفة تنشأ بين الجزيئات الغير قطبية وتنتج عن إزاحة مؤقتة في كثافة الإلكترونات في السحابة الإلكترونية

أ الرابطة الأيونية **ب الرابطة الهيدروجينية** ج قوى التشتت د قوى ثنائية قطبية

٣٨- قوى الترابط بين جزيئات الأكسجين (O2)

أ الرابطة الأيونية **ب الرابطة الهيدروجينية** ج قوى التشتت د قوى ثنائية قطبية

٣٩- أي مما يلي لا يكون رابطة هيدروجينية

أ الميثان **ب الماء** ج الأمونيا د فلوريد الهيدروجين

٤٠- تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية دون المرور بالحالة السائلة

أ التجمد **ب الترسيب** ج التكاثف **د التسامي**

٤١- تحول المادة من غاز إلى سائل يعرف

أ التجمد **ب الترسيب** ج التكاثف د التسامي

٤٢- تحول المادة من الحالة الغازية إلى الحالة الصلبة دون المرور بالحالة السائلة

أ التجمد **ب الترسيب** ج التكاثف د التسامي

٤٣- تحول المادة من حالة سائلة إلى حالة صلبة يعرف

أ التجمد **ب الترسيب** ج التكاثف د التسامي

٤٤- مادة صلبة الجسيمات فيها مرتبة بشكل هندسي منظم ثلاثي الأبعاد

أ التآصل **ب المادة الصلبة المتبلورة** ج المادة الصلبة الغير متبلورة د الزجاج

٤٥- مادة صلبة الجسيميات فيها غير مرتبة بنمط معين تتكون أحيانا عند تبريد المادة الذائبة بسرعة لتكوين بلورات
أ التآصل ب المادة الصلبة المتبلورة ج المادة الصلبة الغير متبلورة

٤٦- من المواد خافضة التوتر السطحي أ الصابون ب الكربون ج الزئبق د الزجاج

٤٧- يمكن التعبير عن الطاقة الحركية للجسيم بالعلاقة KE=
1/2mv 2mv2 1/2mv2 2mv

٤٨- من التغيرات الفيزيائية الطاردة للطاقة أ التجمد ب الانصهار ج التبخر د التسامي

٤٩- من التغيرات الفيزيائية ماصة للحرارة أ التجمد ب التكثف ج الانصهار

٥٠- الدرجة التي يتساوى عندها ضغط بخار السائل مع الضغط الجوي الخارجي تسمى أ درجة الانصهار ب درجة التجمد ج درجة الغليان د درجة التكثف

٥١- اول من أثبت وجود ضغط للهواء العالم أ ماكسويل ب جراهام ج بولتزمان د تورشيلي

٥٢- هو القوة الواقعة على وحدة المساحة أ القوة ب الضغط ج درجة الحرارة

٥٣- أداة تستخدم لقياس الضغط الجوي أ المانومتر ب البارومتر ج الضغط الجوي

٥٤- أداة تستخدم لقياس ضغط الغاز المحصور أ المانومتر ب البارومتر ج الضغط الجوي

٥٥- يسجل ضغط الهواء في العادة بوحدة قياس تسمى تعادل 760mmHg أ البارومتر ب المانومتر ج الضغط الجوي

٥٦- هي أصغر ترتيب للذرات في الشبكة البلورية يحمل التماثل نفسها أ المادة الصلبة البلورية ب وحدة البناء ج التآصل

٥٧- تسمى وجود عنصر مثل الكربون بثلاثية اشكال في الحالة الفيزيائية نفسها (صلبة سائلة غازية) أ التآصل ب التبخر ج التكثف د درجة التبخر

٥٨- المسافة بين جسيمات الغاز أ منعمة ب متباعدة ج ممتدة د متقاربة

٥٩- حركة جسيمات الغاز أ ممتدة وعشوائية ب متباعدة ج منعمة

٦٠- يعتمد معدل الطاقة الحركية KE لجسيمات الغاز في طاقة الجسيمات على أ درجة الحرارة ب درجة الغليان ج درجة التكثف د درجة التبخر

سنا ب FMF20000

اعده الطالب / نواف فيصل الغفيلي

