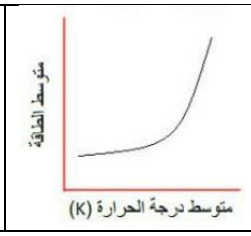
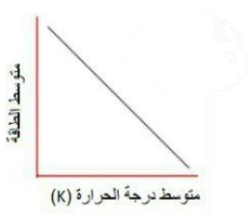
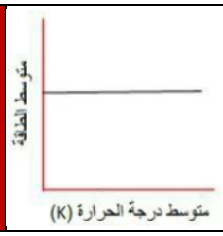
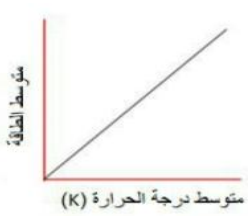
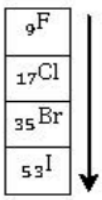
الفصل الأول (حالات المادة)	الفكرة العامة للفصل	تفسر نظرية الحركة الجزيئية الخصائص المختلفة للمواد الصلبة والسائلة والغازية
تقويم الفصل (تدريبات على التحصيلي)	التاريخ	/ / ١٤٤٣هـ

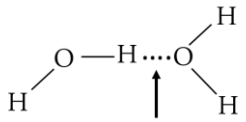
اسئلة اختيار من متعدد/ فيما يلي عدد من الأسئلة، يتبع كلاً منها أربع اختيارات. اختاري منها الإجابة الصحيحة:

١-	تسمى النظرية التي تصف سلوك المادة بالاعتماد على حركة جسيماتها :							
	a	نظرية الحركة الذرية	b	نظرية الحركة الجزيئية	c	نظرية الحركة الايونية	d	نظرية الحركة العنصرية
٢-	أي المواد التالية قابلة للتدفق والانتشار وتتكون من جسيمات صغيرة جداً دائمة الحركة:							
	a	الغازات	b	السوائل	c	الصلبة	d	الجوامد
٣-	جسيمات الغاز..							
	a	صغيرة جداً ودائمة الحركة	b	صغيرة جداُ وساكنة	c	كبيرة جداُ ودائمة الحركة	d	كبيرة جداُ وساكنة
٤-	قوى التجاذب والتنافر بين جسيمات الغاز..							
	a	كبيرة	b	صغيرة	c	متوسطة	d	منعدمة
٥-	تنعدم قوى التجاذب والتنافر بين جسيمات الغازات لأن:							
	a	حجم الجسيمات كبير ومتقاربة	b	حجم الجسيمات صغير ومتقاربة	c	حجم الجسيمات كبير ومتباعدة	d	حجم الجسيمات صغير ومتباعدة
٦-	الغازات قابلة للتمدد حسب النظرية الحركية للجزيئات لأن:							
	a	لها نفس الكتلة	b	حركة الجسيمات الغازات عشوائية	c	قوى التجاذب بينهما منعدمة	d	حجم الجسيمات كبير ومتقاربة
٧-	الأنضغاط خاصية تميز...							
	a	المواد السائلة	b	المواد الصلبة	c	الغازات	d	النواة
٨-	التصادم الذي لا يفقد الطاقة الحركية ولكن ينتقل بين الجسيمات المتصادمة:							
	a	التصادم الصلب	b	التصادم المرن	c	التصادم الحيوي	d	التصادم الكيميائي
٩-	طاقة حركة جسيم الغاز تهتمد على							
	a	كتلة الجسيم وحجمه	b	كتلة الجسيم وعدد مولاته	c	كتلة الجسيم وسرعته	d	كتلة الجسيم ودرجة حرارته
١٠-	العلاقة الرياضية التالية التي تعبر عن الطاقة الحركية للجسيم:							
	a	$KE-mv^2$	b	$KE-\frac{1}{2}mv^2$	c	$KE-\frac{1}{3}mv^2$	d	$KE-\frac{1}{4}mv^2$
١١-	أي مما يلي مقياس لمتوسط الطاقة الحركية لجسيمات المادة:							
	a	السرعة	b	الانتشار	c	درجة الحرارة	d	الضغط الجزئي
١٢-	أي الرسوم البيانية االتية يوضح بصورة صحيحة العلاقة بين متوسط الطاقة الحركية للجسيمات ودرجة حرارة العينة:							
	a		b		c		d	

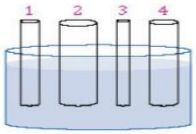
١٣-	أي من الآتي لا ينطبق على صفات الغازات:							
	a	تنتشر بسهولة	b	جزيئاتها متباعدة	c	تصادم جزيئاتها غير مرن	d	قوى التجاذب بين جسيماتها منعدمة تقريباً
١٤-	تعرف كتلة الجسم في وحدة الحجم ب:							
	a	درجة الحرارة	b	الضغط	c	الكثافة	d	الطاقة
١٥-	أي مما يلي لا يعد من العوامل اللازمة لتفسير سلوك الغازات:							
	a	الكثافة المنخفضة	b	الكثافة المرتفعة	c	الانضغاط والتمدد	d	الانتشار والتدفق
١٦-	أي المواد التالية قابلة للتمدد والأنتشار:							
	a	السوائل	b	الغازات	c	المواد الصلبة	d	البلازما
١٧-	تعتمد سرعة الانتشار بالدرجة الاولى على:							
	a	طول الجسيم	b	حجم الجسيم	c	طاقة الجسيم	d	كتلة الجسيم
١٨-	تستطيع أن تشم رائحة الطعام عند طهيه في أرجاء المنزل لأن:							
	a	الغازسريع الانتشار	b	الغاز قابل للانضغاط	c	الغازعديم الرائحة	d	الغازعديم اللون
١٩-	إذا طبخ طعام وانتشرت رائحته في المنزل بسبب أحد خواص الغاز وهي ...							
	a	التمدد	b	الانتشار	c	التدفق	d	التفاعل
٢٠-	خروج الغاز من خلال ثقب صغير:							
	a	انضغاط	b	انتشار	c	تدفق	d	تمدد
٢١-	معدل سرعة تدفق الغاز عكسيا مع الجذر التربيعي للكتلة المولية نص قانون:							
	a	أفوجادرو	b	جراهام	c	بويل	d	شارل
٢٢-	معدل سرعة تدفق الغاز يتناسب عكسياً مع..							
	a	كتلته المولية	b	مربع الكتلة المولية له	c	حجمه	d	الجذر التربيعي لكتلته المولية
٢٣-	للمقارنة بين معدلي سرعة تدفق غازين يستخدم قانون:							
	a	شارل	b	دالتون	c	بويل	d	جراهام
٢٤-	نسبة معدل التدفق لكل من النيتروجين N_2 والنيون Ne (Ne=20 , N=14)							
	a	0.25	b	0.45	c	0.65	d	0.85
٢٥-	إذا كانت الكتلة المولية للأمونيا 17g/mol ، ولكلوريد الهيدروجين 36.5 g/mol فإن نسبة معدل الانتشار تساوي:							
	a	1.77	b	1.74	c	1.47	d	4.17
٢٦-	وفقا لقانون (جراهام) يتساوى معدل انتشار C_2H_4 مع أحد الغازات التالية: (H=1/ O=16/N=14/C=12)							
	a	N_2	b	O_2	c	CO_2	d	H_2
٢٧-	القوة الواقعة على وحدة المساحة تعرف ب:							
	a	السرعة	b	الضغط	c	البخار	d	المسافة

٢٨-	يعرّف الضغط بأنه القوة الواقعة على وحدة:							
	a	المساحة	b	الكتلة	c	الزمن	d	الحجم
٢٩-	الضغط يعادل .... على وحدة المساحة.							
	a	الكتلة	b	القوة	c	الحجم	d	الكثافة
٣٠-	أول من اثبت وجود ضغط للهواء العالم:							
	a	باسكال	b	جراهام	c	تورشلي	d	نيوتن
٣١-	وزن عمود من الزئبق طوله76cm :							
	a	الضغط الجوي	b	الضغط	c	الضغط الجزئي	d	الضغط الكلي
٣٢-	يتأثّر ارتفاع السائل في البارومتر بكلٍّ ممّا يلي ماعدا:							
	a	الارتفاع	b	الضغط الجوي	c	كثافة السائل في العمود	d	قطر عمود السائل
٣٣-	يتناسب ضغط الغاز في المانومتر تناسبًا طرديًا مع:							
	a	ارتفاع عمود الزئبق في الأنبوب ذي الطرف المغلق	b	ارتفاع عمود الزئبق في الأنبوب ذي الطرف المفتوح	c	a + b	d	a – b
٣٤-	ما الأداة المُصمّمة لقياس الضغط الجوي؟							
	a	المانومتر	b	البارومتر	c	الثيرمومتر	d	ميلي بار
٣٥-	أداة تستخدم لقياس ضغط الغاز المحصور:							
	a	المانومتر	b	البارومتر	c	الثيرمومتر	d	باسكال
٣٦-	وحدة قياس الضغط العالمية (SI) هي:							
	a	باسكال (Pa)	b	نيوتن (N)	c	تور (torr)	d	بار (par)
٣٧-	وحدة القياس N/m^2							
	a	Hz	b	L/g°C	c	Pa	d	m/L
٣٨-	وحدة باسكال تعادل ..							
	a	N.m	b	N/m	c	N/m^2	d	$N.m^2$
٣٩-	مقدار قوة واحد نيوتن لكل متر مربع تسمى:							
	a	تورشلي	b	بار	c	تور	d	باسكال
٤٠-	قيمة ضغط جوي واحد تساوي:							
	a	76 mm Hg	b	101.3 kPa	c	147 psi	d	706 torr
٤١-	الضغط الكلي لخليط من الغازات = مجموع الضغوط الجزئية للغازات:							
	a	قانون هنري	b	قانون بويل	c	قانون شارل	d	قانون دالتون
٤٢-	يعتمد ضغط الغاز الجزئي على كلٍّ ممّا يلي ماعدا:							
	a	تركيز الغاز	b	نوع الغاز	c	حجم الوعاء	d	درجة حرارة الغاز

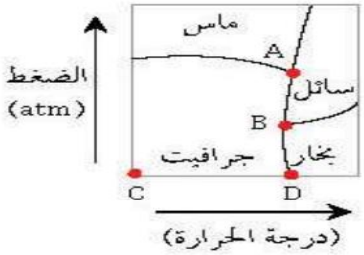
٤٣-	العامل غير المؤثر على الضغط الجزئي للغاز هو							
	a	نوع الغاز	b	عدد المولات	c	حجم الوعاء	d	درجة حرارة خليط الغاز
٤٤-	ما الضغط الكلي لخليط غاز مكون من أربع غازات بضغوط جزيئية على النحو الآتي: 5.00 KPa و 4.56 KPa و 3.02 KPa و 1.20 KPa							
	a	10.78 KPa	b	11.78 KPa	c	12.78 KPa	d	13.78 KPa
٤٥-	الضغط الكلي لخليط من الغازات 0.97 atm إذا علمت أن ضغط O_2 يساوي 0.30 atm ، وضغط H_2 يساوي 0.35 atm فإن ضغط N_2 يساوي:							
	a	0.32 atm	b	0.30 atm	c	0.29 atm	d	0.67 atm
٤٦-	ما الضغط الجزئي لـ O_2 في خليط من الغازات؟ علما أن الضغط الكلي 2atm ، الضغوط الجزئية للغازات الأخرى CO_2 1amt، N_2 0.7 atm.							
	a	0.01 atm	b	0.30 atm	c	0.1 atm	d	0.3 atm
٤٧-	أي القوى التالية من القوى الجزيئية؟							
	a	قوى التلاصق	b	الرابطة التساهمية	c	الثنائية القطبية	d	قوى التشتت
٤٨-	أي مما يلي ليس من القوى بين الجزيئية:							
	a	ألايونية	b	التشتت	c	ثنائية القطبية	d	الرابطة الهيدروجينية
٤٩-	أي القوى التالية ليست من القوى بين الجزيئية:							
	a	قوى التلاصق	b	الثنائية القطبية	c	الروابط الهيدروجينية	d	قوى التشتت
٥٠-	قوة التجاذب الضعيفة التي تنشأ بين جزيئات المركبات التساهمية:							
	a	فاندرفال(تشتت)	b	الهيدروجينية	c	ثنائية القطب	d	الايونية
	القوى الضعيفة الناتجة عن التغير في كثافة الإلكترونات في السحب الإلكترونية:							
	a	التشتت	b	الثنائية القطبية	c	الهيدروجينية	d	التلاصق
٥١-	الاسم الاخر لقوى التشتت:							
	a	قوى لندن	b	ثنائية القطب	c	الرابطة التساهمية	d	الرابطة الفلزية
٥٢-	قوى التشتت ..... بزيادة عدد الإلكترونات في السحابة الإلكترونية:							
	a	تتعدم	b	تنقص	c	لا تتغير	d	تزداد
٥٣-	قوى التشتت تزداد بزيادة الحجم الذري، فأي العناصر التالية قوى تشتته أكبر؟ 							
	a	F	b	Cl	c	Br	d	I
٥٤-	قوى تجاذب بين مناطق مختلفة الشحنة في الجزيئات القطبية:							
	a	قوى ثنائية القطب	b	الرابطة الهيدروجينية	c	قوى التشتت	d	الرابطة الأيونية
٥٥-	يشترط وجود ذرة ذات سالبية كهربية مرتفعة مثل الفلور أو الأكسجين أو النيتروجين في الروابط: -							
	a	الفلزية	b	الأيونية	c	التساهمية	d	الهيدروجينية

٥٦-	أي المركبات التالية لا ترتبط بقوى التشتت:						
	a	CH_4	b	O_2	c	H_2O	d	I_2
٥٧-	قوى الترابط بين جزيئات الأكسجين تسمى:						
	a	قوى ثنائية القطب	b	الرابطة االيونية	c	قوى التشتت	d	الرابطة الهيدروجينية
٥٨-	قوى الترابط بين جزيئات الهيدروجين:						
	a	تساهمية	b	أيونية	c	تشتت	d	هيدروجينية
٥٩-	أي من الجزيئات التالية أعلى في قوى التشتت:						
	a	الكلور	b	البروم	c	اليود	d	الفلور
٦٠-	أي من المواد التالية ينشأ بين جزيئاتها قوى ثنائية القطب؟						
	a	Cl_2	b	N_2	c	CH_4	d	HF
٦١-	أي الروابط التالية الأعلى قطبية؟						
	a	C-H	b	O-H	c	N-H	d	Si-H
٦٢-	أي المركبات التالية يحوي روابط هيدروجينية أقوى بين جزيئاته:						
	a	NH_3	b	H_2O	c	CH_4	d	HCl
٦٣-	أي المركبات التالية غير قطبي؟						
	a	H_2O	b	HF	c	CH_4	d	NH_3
٦٤-	أي مما يلي لا يكون رابطة هيدروجينية:						
	a	H_2O	b	HF	c	CH_4	d	NH_3
٦٥-	القوى بين جزيئات الماء:						
	a	تشتت	b	ايونية	c	تساهمية	d	هيدروجينية
٦٦-	يوجد الماء في الحالة السائة عند درجة حرارة الغرفة بسبب:						
	a	الروابط الهيدروجينية	b	الروابط الفلزية	c	الروابط االيونية	d	الرابطة التساهمية
٦٧-	أقوى أنواع الروابط بين الجزيئات هي الرابطة:						
	a	الهيدروجينية	b	التشتت	c	ثنائية القطب	d	الايونية
٦٨-	الفلور يكون غاز والبروم سائل واليود صلب في درجة حرارة الغرفة، نظرا لاختلاف قوى:						
	a	التشتت	b	الثنائية القطبية	c	الهيدروجينية	d	الايونية
٦٩-	في الشكل، نوع الرابطة المشار إليها بالسهم ..... 						
	a	هيدروجينية	b	أيونية	c	تساهمية	d	فلزية
٧٠-	قابلية المادة للانسياب والانتشار تسمى:						
	a	لزوجة	b	ميوعة	c	توتر سطحي	d	لزوجة فائقة
٧١-	مقياس مقاومة السائل للتدفق والانسياب تعرف ب:						
	a	الميوعة	b	اللزوجة	c	الانتشار	d	التدفق

٧٢-	الخاصية التي يتم ملاحظتها عند إخراج العسل من القارورة تعرف ب:							
	a	الميوعة	b	اللزوجة	c	الانتشار	d	التدفق
٧٣-	كلما كانت القوى بين جزيئات السائل كبيرة زادت درجة:							
	a	انتشاره	b	لزوجته	c	ميوعته	d	انسيابه
٧٤-	أي من العوامل التالية لا تحدد لزوجة السائل:							
	a	نوع القوى بين الجزيئية	b	حجم الجسيمات وشكلها	c	الضغط	d	درجة الحرارة
٧٥-	العلاقة بين درجة الحرارة واللزوجة علاقة:							
	a	طردية	b	عكسية	c	ثابتة	d	متذبذبة
٧٦-	تقل درجة لزوجة السائل عند:							
	a	وجود قوى بين الجزيئية كبيرة	b	وجود سلاسل طويلة للجسيمات	c	كتلة الجسيمات كبيرة	d	زيادة درجة الحرارة
٧٧-	الظاهرة التي تساعد العنكبوت على السير والوقوف على سطح ماء البركة تسمى:							
	a	الخاصية الاسموزية	b	الخاصية الشعرية	c	التماسك والتلاصق	d	التوتر السطحي
٧٨-	يستطيع العنكبوت السير والوقوف على سطح ماء البركة لأن:							
	a	التوتر السطحي للماء عالي	b	لزوجة الماء عالية	c	ميوعة الماء عالية	d	انسياب الماء عاليا
٧٩-	التوتر السطحي للماء يعود الى قدرته على تكوين روابط:							
	a	أيونية	b	تساهمية	c	تناسقية	d	هيدروجينية
٨٠-	خافض للتوتر السطحي للماء:							
	a	الامونيا	b	الميثان	c	الصابون	d	الجلسرول
٨١-	أي من الآتي ليس مثال على التوتر السطحي:							
	a	شكل فقاعات دائري	b	طفو قطعة الخشب	c	وقوف الحشرات على الماء	d	تكون قطرات الندى
٨٢-	قوة التجاذب التي تؤثر بين الجزيئات المتماثلة بعضها في بعض تمثل قوى:							
	a	التماسك	b	التلاصق	c	الاحتكاك	d	الطفو
٨٣-	قوة الترابط بين الجسيمات المتماثلة يدعى:							
	a	تماسك	b	تلاصق	c	تماسك وتلاصق	d	تنافر
٨٤-	قوى الترابط بين الجزيئات المختلفة يسمى:							
	a	تماسك	b	تلاصق	c	تماسك وتلاصق	d	تنافر
٨٥-	ارتباط جسيمات الماء مع جسيمات الزجاج يسمى:							
	a	التماسك	b	التلاصق	a	التشتت	b	التوتر السطحي

٨٦-	السبب في تكور سطح الزئبق هو ان قوى التماسك:							
	a	أقل من قوى التالصق	b	أكبر من قوى التلاصق	c	تساوي قوى التلاصق	d	معدومة
٨٧-	ما سبب ميلان سطح الزئبق:							
	a	قوى التماسك=قوى التلاصق	b	قوى التماسك أصغر قوى التلاصق	c	قوى التماسك أكبر قوى التلاصق	d	الخاصية الشعرية
٨٨-	حركة ارتفاع الماء داخل الأنابيب الرفيعة:							
	a	التوتر السطحي	b	اللزوجة	c	الخاصية الشعرية	d	الخاصية الإسموزية
٨٩-	خاصية فيزيائية يتم بواسطتها انتقال السائل من الاسفل إلى الاعلى:							
	a	الخاصية الأسموزية	b	الخاصية الشعرية	c	التماسك والتلاصق	d	التوتر السطحي
٩٠-	في الشكل التالي، عند وضع الأنابيب عند مستوى واحد فأي الأنابيب يرتفع فيه السائل أكثر: 							
	a	1	b	2	c	3	d	4
٩١-	امتصاص الملابس القطنية للعرق تطبيق على:							
	a	قاعدة باسكال	b	التوتر السطحي	c	الخاصية الشعرية	d	الجاذبية االرضية
٩٢-	المادة التي تكون ذراتها أو أيوناتها أو جزيئاتها مرتبة في شكل هندسي منتظم:							
	a	المواد الغازية	b	المواد الصلبة البلورية	c	المواد الصلبة غير البلورية	d	المواد السائلة
٩٣-	هي عبارة ذرات ترتبط جسيماتها بقوى تشتت الضعيفة مثل عناصر المجموعة 18:							
	a	المواد الصلبة الجزيئية	b	المواد الصلبة الذرية	c	المواد الصلبة الفلزية	d	المواد الصلبة الجزيئية
٩٤-	جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء:							
	a	المواد الصلبة الأيونية	b	المواد الصلبة الذرية	c	المواد الصلبة الجزيئية	d	المواد الصلبة الفلزية
٩٥-	أي مما يلي من أنواع المواد الصلبة البلورية الذرية:							
	a	O_2	b	Na	c	Ne	d	Ca
٩٦-	السكر من المواد البلورية الصلبة:							
	a	الأيونية	b	الذرية	c	الجزيئية	d	الفلزية
٩٧-	من المواد الصلبة البلورية التساهمية ...							
	a	الألماس	b	السكر	c	ملح الطعام	d	المطاط
٩٨-	أي مما يلي مثال على المواد الصلبة البلورية التساهمية الشبكية:							
	a	الكوارتز	b	الصوديوم	c	كلوريد الصوديوم	d	النيون

-٩٩	وجود العنصر بثلاثة أشكال في الحالة الفيزيائية نفسها تسمى ظاهرة:							
	a	الخاصية الاسموزية	b	الخاصية الشعرية	c	التآصل	d	التوتر السطحي
-١٠٠	الألماس أحد الأشكال التآصلية لعنصر:							
	a	النيكل	b	النحاس	c	الكربون	d	الفضة
-١٠١	مواد لا تترتب جسيماتها بنمط متكرر ولا تحوي بلورات ...							
	a	المواد الصلبة الفلزية	b	المواد الصلبة الأيونية	c	المواد الصلبة غير المتبلورة	d	المواد الصلبة التساهمية
-١٠٢	تتكون المواد الصلبة الغير متبلورة عندما:							
	a	تبرد المواد المنصهرة ببطء كبير	b	تبرد المواد المنصهرة بسرعة كبيرة	c	تسخن المواد المنصهرة ببطء كبير	d	تسخن المواد المنصهرة بسرعة كبير
-١٠٣	أحد المواد التالية يصنف من المواد الصلبة غير المتبلورة:							
	a	كلوريد الصوديوم	b	الألماس	c	الماء	d	الزجاج
-١٠٤	تحول المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة تعرف:							
	a	التبخر	b	الانصهار	c	الغليان	d	التجمد
-١٠٥	درجة الحرارة التي تتغير عندها المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة هي درجة:							
	a	التجمد	b	الغليان	c	الأنصهار	d	التبخر
-١٠٦	العملية التي يتحول من خلالها السائل الى غاز أو بخار:							
	a	التكثف	b	التجمد	c	الترسب	d	التبخر
-١٠٧	عندما يتجمع بخار الماء فوق سطح السائل ويولد ضغطا على سطحه يسمى ذلك:							
	a	التبخر السطحي	b	التبخر المولاري	c	التبخر	d	ضغط البخار
-١٠٨	درجة الحرارة التي يتساوى عندها ضغط بخار السائل مع الضغط الخارجي أو الضغط الجوي:							
	a	التجمد	b	الانصهار	c	الغليان	d	التكاثف
-١٠٩	عندما يعادل ضغط السائل ضغط الغاز المحيط به يحدث:							
	a	انصهار	b	ذوبان	c	انخفاض درجة التجمد	d	غليان
-١١٠	تحول المادة مباشرة من الحالة الصلبة الى الحالة الغازية دون المرور بالحالة السائلة:							
	a	التكاثف	b	الترسب	c	الانتشار	d	التسامي
-١١١	تحول المادة من الحالة السائلة الى الحالة الصلبة تعرف:							
	a	التبخر	b	الانصهار	c	الغليان	d	التجمد
-١١٢	المادة التي يزيد حجمها عند تحولها من سائل الى صلب هي:							
	a	CO_2	b	H_2O	c	NH_3	d	HCl
-١١٣	عملية تحول البخار الى سائل تسمى:							
	a	الغليان	b	التكاثف	c	التجمد	d	الترسب

١١٤-	عملية تحول المادة الغازية إلى الحالة الصلبة دون المرور في الحالة السائلة:							
	a	التبخر	b	التسامي	c	التجمد	d	الترسيب
١١٥-	أي من تغيرات الحالة الفيزيائية التالية ماصة للحرارة:							
	a	التجمد	b	التكاثف	c	التسامي	d	الترسب
١١٦-	اي من تغيرات الحالة الفيزيائية التالية طارد للحرارة:							
	a	التسامي	b	الانصهار	c	التكاثف	d	الغليان
١١٧-	تنتج السحب والضباب والأمطار عن طريق عملية:							
	a	الانصهار	b	التجمد	c	الغليان	d	التكاثف
١١٨-	قطرات الندى على زجاج سيارة عملية:							
	a	انصهار	b	تجمد	c	غليان	d	تكاثف
١١٩-	رسم بياني للضغط مقابل درجة الحرارة يوضح حالة المادة تحت ظروف مختلفة من درجة الحرارة والضغط يسمى مخطط الحالة:							
	a	المادية	b	الحيوية	c	الكيميائية	d	الفيزيائية
١٢٠-	مخطط الحالة الفيزيائية للمادة عبارة عن رسم بياني للضغط و							
	a	درجة الحرارة	b	الحجم	c	الكتلة	d	الكثافة
١٢١-	نقطة على الرسم البياني لمخطط الحالة الفيزيائية للماء، والتي يوجد فيها الماء في حالاته الثلاث معاً:							
	a	نقطة الاتزان	b	نقطة الأصل	c	النقطة الثلاثية	d	النقطة الحرجة
١٢٢-	نقطة على الرسم البياني لمخطط الحالة الفيزيائية للماء، تمثل كل من الضغط ودرجة الحرارة التي لا يمكن للماء بعدها ان يكون في الحالة السائلة:							
	a	النقطة الحرجة	b	النقطة الثلاثية	c	النقطة المئوية	d	النقطة المكافئة
١٢٣-	في مخطط الحالة الفيزيائية للكربون الذي في الشكل، تُمَثِّل النقطة الثلاثية للكربون بالحرف ..... 							
	a	A	b	B	c	C	d	D

أ. هند صلوي