

اسم الطالب :	الشعبة :	الباب (١) : حالات المادة
أسئلة تحصيلية في مادة الكيمياء ٣ للصف الثالث ثانوي		

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

١	مقياس لمتوسط الطاقة الحركية لجسيمات المادة :	أ- الطاقة الحرارية	ب- كمية الحرارة	ج- درجة الحرارة	د- الطاقة الداخلية
٢	ما الكتلة المولية لغاز يتدفق ٣ مرات أبطأ من الهيليوم ؟ علماً أن الكتلة الذرية (He = 4 g/mol)	أ- 0.4 g/mol	ب- 18 g/mol	ج- 36 g/mol	د- 12 g/mol
٣	أداة تستخدم لقياس ضغط الغاز المحصور :	أ- الهيدرومتر	ب- المانومتر	ج- البارومتر	د- مطياف الكتلة
٤	مقياس مقاومة السائل للتدفق والانسحاب :	أ- التوتر السطحي	ب- اللزوجة	ج- الخاصية الشعرية	د- الخاصية الاسموزية
٥	القوى الضعيفة الناتجة عن التغير في كثافة الإلكترونات في السحب الإلكترونية :	أ- التشتت	ب- ثنائية القطب	ج- الهيدروجينية	د- التلاصق
٦	أي من الجزيئات التالية يكون روابط هيدروجينية بين جزيئاته :	أ- NH ₃	ب- HCl	ج- O ₂	د- C ₂ H ₆
٧	حركة ارتفاع الماء داخل الأنابيب الرفيعة :	أ- التوتر السطحي	ب- اللزوجة	ج- الخاصية الشعرية	د- الخاصية الاسموزية
٨	عملية مرور جسيمات الغاز من خلال ثقب ضيق :	أ- الانتشار	ب- التدفق	ج- الانسياب	د- الحيود
٩	درجة الحرارة التي يتساوى عندها ضغط بخار السائل مع الضغط الجوي تسمى درجة :	أ- الانصهار	ب- الغليان	ج- التبخر	د- الضغط البخاري
١٠	أي من الجزيئات التالية يحتوي قوى تشتت بين جزيئاته :	أ- H ₂ O	ب- C ₂ H ₆	ج- HCl	د- CH ₃ OH
١١	الترتيب الصحيح حسب درجة الغليان للمركبات التالية هو :	أ- H ₂ O < O ₂ < HCl	ب- H ₂ O > O ₂ > HCl	ج- H ₂ O > HCl > O ₂	د- H ₂ O < HCl < O ₂
١٢	المادة التي يزيد حجمها عند تحولها من سائل إلى صلب هي :	أ- CO ₂	ب- H ₂ O	ج- NH ₃	د- HCl
١٣	تقل درجة لزوجة السائل عندما :	أ- تكون القوى بين الجزيئية كبيرة	ب- وجود سلاسل طويلة للجسيمات	ج- كتلة الجسيمات كبيرة	د- زيادة درجة الحرارة
١٤	أي مما يلي ليس من القوى بين الجزيئية :	أ- ثنائية القطب	ب- التشتت	ج- الرابطة الهيدروجينية	د- الرابطة الأيونية
١٥	الضغط الجزيئي لغاز الهيدروجين في خليط من غاز الأرجون وغاز الهيدروجين مع العلم إن الضغط الكلي 600 mm Hg والضغط الجزيئي لغاز الأرجون 439 mm Hg .	أ- 1.37 mm Hg	ب- 1039 mm Hg	ج- 161 mm Hg	د- 0.21 mm Hg
١٦	ارتباط جسيمات الماء مع جسيمات الزجاج يسمى :	أ- التلاصق	ب- التشتت	ج- التوتر السطحي	د- التماسك
١٧	نقطة على الرسم البياني لمخطط الحالة الفيزيائية للماء ، والتي يوجد فيها الماء في حالاته الثلاث :	أ- الغليان	ب- الحرجة	ج- التبخر	د- التلاية
١٨	نقطة على الرسم البياني لمخطط الحالة الفيزيائية للماء ، والتي لا يمكن للماء بعدها أن يكون في الحالة السائلة :	أ- نقطة الاتزان	ب- نقطة الاصل	ج- النقطة الثلاثية	د- النقطة الحرجة
١٩	خافض للتوتر السطحي للماء : (التوتر السطحي : هو الطاقة اللازمة لزيادة مساحة سطح السائل بمقدار معين)	أ- الأمونيا	ب- الميثان	ج- الصابون	د- الجلوسول
٢٠	أي من الآتي لا ينطبق على صفات الغازات :	أ- تنتشر بسهولة	ب- جزيئاتها متباعدة	ج- تصادم جزيئاتها غير مرن	د- قوى التجاذب بين جسيماتها معدومة تقريباً

أعداد : أ/ حسين الهاجري / أ/ يوسف النمين