مدارس الخندق الأهلية المدينة المنورة ابتدائي-متوسط-ثانوي بنين - بنات تحت إشراف وزارة التعليم الحائزة على جائزة (درع) وزارة التربية والتعليم للأداء التربوي المتميز لثلاثة أعوام متتالية	وزارة التعليم Ministry of Education **اختبـــار الفتـــرة الأولى (أ)** **مادة الكيمياء ٣**	**الدرجة المستحقة** _____
اسم الطالب :	الفصل : ٣ ث /	**التاريخ: ١٤٤٠/١/٢٢هـ**

السوال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

١- أي من القوى الآتية يعتبر قوى تجاذب بين جزيئية ؟

أ- الرابطة الأيونية ب- الرابطة التساهمية ج- الرابطة الفلزية د- الرابطة الهيدروجينية

٢- أي مما يلي لا يؤثر في ظاهرة اللزوجة :

أ- درجة الحرارة ب- الخاصية الشعرية

ج- قوى التجاذب د- حجم الجسيمات وشكلها

٣- وجود المادة الصلبة في أكثر من صورة مختلفة في خواصها الفيزيائية

أ- النظائر ب- المتشابهات الكتلية ج- التآصل د- التماثل

٤- رابطة تنشأ بين الجزيئات القطبية التي تحتوي على ذرات هيدروجين

أ- قوى التشتت ب- قوى ثنائية القطب ج- الرابطة الهيدروجينية د- الرابطة التساهمية الشبكية

٥- أي من المواد الآتية يحتوي بين جزيئاته على قوى ثنائية القطب ؟

أ- كلوريد الهيدروجين ب- الزيت ج- الماس د- كلوريد الصوديوم

٦- تسمى النقطة B على المخطط في الشكل التالي.....

أ- النقطة الثلاثية ب- النقطة الحرجة ج- نقطة التكثف د- نقطة الغليان

٧- خاصية ارتفاع الماء داخل الأنابيب الرفيعة جداً تسمى.....

أ- الضغط الأسموزي ب- خاصية اللزوجة ج- خاصية الميوعة د- الخاصية الشعرية

٨- أي التغيرات الآتية ماص للحرارة

أ- التكاثف ب- التجمد ج- الانصهار د- الترسب

تابع الإسئلة

٩- تعتبر المنظفات الصناعية مثالا واضحا لمواد تعرف باسم ....

أ- عوامل حفازة ب- عوامل مثبطة

ج- عوامل خافضة للتوتر السطحي د- عوامل تزيد التوتر السطحي

١٠- تنتج قوى التشتت بين الجزيئات بسبب ...

أ- تجاذب بين السحابة الإلكترونية الحرة و الأيونات الموجبة

ب- إزاحة مؤقتة في كثافة الإلكترونات الحرة في السحب الإلكترونية

ج- تجاذب بين الأقطاب المختلفة د- تجاذب بين الأيونات المختلفة

١١- أي الجزيئات التالية يحتوي بين جزيئاته على قوى تشتت أقوى

أ- F_2 ب- I_2 ج- Cl_2 د- Br_2

١٢- المواد الصلبة التي لا تترتب فيها الجسيمات بنمط مكرر و منتظم .....

أ- المادة العضوية ب- المادة غير العضوية ج- المادةالصلبة البلورية د- المادةالصلبة غيرالبلورية

١٣- يحدث التبخر عندما .....

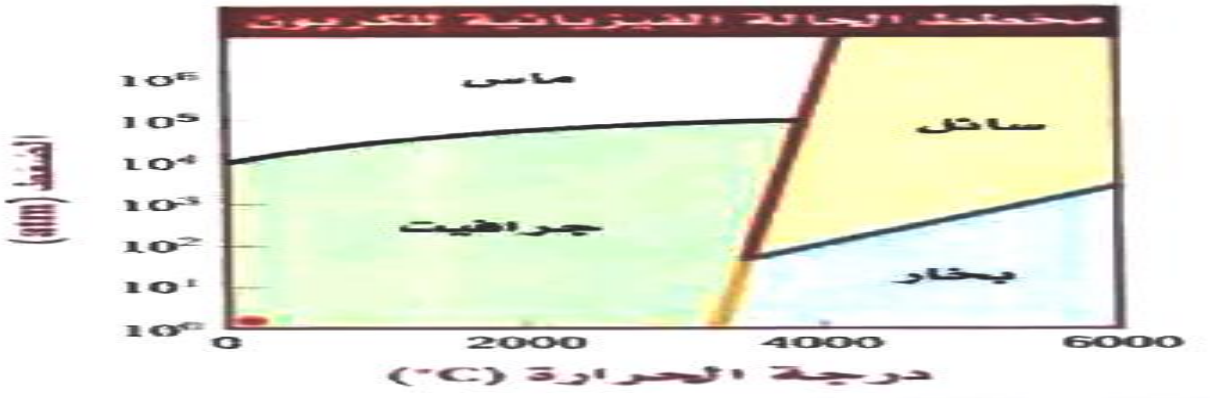
أ- تقل طاقة حركة جزيئات السائل ب- تقل درجة حرارة السائل

ج- تزداد طاقة حركة جزيئات السائل د- تزداد قوي التجاذب بين جسيمات السائل

١٤- ما الأشكال التي يوجد عليها الكربون ^{o}C 6000 و 10^5atm في الشكل التالي؟

أ- ألماس فقط ب- كربون سائل فقط

ج- ألماس و كربون سائل د- جرافيت و كربون سائل



١٥- أي مما يلي يحدث له ترسب ؟

أ- اليود الصلب ب- الجليد الجاف

ج- ثاني أكسيد الكربون بالتبريد لدرجة ^{o}c78- د- كرات العث (النفثالين)

١٦- ما سبب وجود الماء في حالة سائلة و هي مكونة من غازات ؟

أ- زيادة الكتلة الجزيئية للماء ب- قوة الروابط في جزئ الماء

ب- وجود روابط هيدروجينية بين جزيئات الماء د- زيادة لزوجة الماء

تابع الأسئلة

السؤال الثاني : ظلل(أ) للعبارة الصحيحة و(ب) للعبارة الخاطئة في ورقة الإجابة:

١- درجة الحرارة التي يتحول عندها السائل إلى صلب بلوري تسمى درجة التجمد. ( )

٢- خاصية قابلية الغازات والسوائل للإنتشار تسمى الميوعة . ( )

٣- تعرف قوى الترابط بين الجسيمات المتماثلة قوى التلاصق. ( )

٤- البلورات الصلبة الفلزية قابلة للطرق والسحب. ( )

٥- تحول المادة من حالة إلى أخرى مصحوباً بانطلاق طاقة تسمى تفاعلات طاردة للحرارة.( )

٦- قوى التجاذب داخل جزئ الكلور Cl_2 روابط أيونية . ( )

٧- يستخدم البارومتر في قياس غاز محبوس . ( )

٨- ضغط 1atm يعادل 760 torr. ( )

السؤال الثالث : أ- علل لما يأتي :

١- الغازات قابلة للإنضغاط .

٢- يستطيع العنكبوت أن يمشي على سطح الماء.

ب- حل المسائل التالية:

١- أوجد الضغط الكلي لخليط من أربعة غازات الضغط الجزئي لكل منها 5atm و 4.56atm و3.02atm و 1.2atm.

٢- ما نسبة معدل انتشار أول أكسيد الكربون CO كتلته المولية هي 28g/mol إلى ثاني أكسيد الكربون CO_2 كتلته المولية هي 44g/mol ؟

مع أطيب التمنيات بالتوفيق