مدرسة الفريد النموذجية
امتحان الشهر الثاني مادة العلوم
الصف الثامن
الشعبة : (أ , ب) اليوم : الثلاثاء التاريخ :2023/5/2

الاسم :.....

مدارس الفريد النموذجية

السؤال الاول :ضعي المفهوم المناسب في الفراغ: (6 علامات)

1) خاصية تعبر عن متوسط الطاقة الحركية للجسيمات المكونة للمادة (.....)

2) كمية الطاقة التي تنتقل من الجسم الأسخن الى الجسم الأقل سخونة (.....)

3) درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة (.....)

4) تحول المادة من الحالة السائلة الى الى الحالة الغازية عند درجة حرارة محددة (.....)

5) هي رابطة تتشارك فيها الذرات بالاكترونات (.....)

6) أيون مكون من نوعين أو اكثر من الذرات (.....)

السؤال الثاني :أكملي الفراغ بالإجابة المناسبة: (5 علامات)

أ) تُعرف درجة الحرارة أنها _____

ب) الوحدة المعتمدة لقياس درجة الحرارة في النظام الدولي للوحدات هي _____.

ج) درجة حرارة غليان الماء _____ .

د) عامل من عوامل زيادة التبخر _____ .

ه) تتكون الروابط الكيميائية بين ذرات العناصر من خلال _____ .

السؤال الثالث : ضعي دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة : (7علامات)

1) درجة الحرارة التي يتساوى عندها ضغط البخار مع الضغط الجوي هي :

أ)درجة التبخر ب)درجة الحرارة ج)درجة الغليان د)درجة الأنصهار

2)عند تحريك الماء بسرعة ترتفع درجة حرارة الماء بسبب :

أ)فقدان الماء للطاقة ب)أكتساب جزيئات الماء طاقة بسبب الحركة

ج)الرطوبة الموجودة بالجو د)تبادل الحرارة مع الوسط المحيط

3)يقل معدل التبخر بزيادة :

أ)الحرارة ب)الرطوبة ج)سرعة الرياح د)لا شيء مما ذكر

دبرني
حلول مناهج الامارات الدراسية والتوجيهي
على موقع دبرني
لا تنسى تحميل تطبيق دبرني على تلفونك
ANDROID APP ON Google play
Download on the App Store
Watermarkly

4)الدرجتان المعتمدتان لتدريج مقياس الحرارة بنظام السليسيوس هما :

أ)100 , 0 ب)373 , 273 ج)212 , 32 د)200 , 10

5)أي من الآتي يعتبر أيون متعدد الذرات :

أ)NH_4^+ ب)Mg^{+2} ج)Al^{+3} د)جميع ما ذكر صحيح

6)نوع الرابطة المتكونة بين ذرتين هيدروجين لتكوين جزيء H_2 هي :

أ)رابطة أيونية ب)رابطة تساهمية ج)رابطة قوية جدا د)لا شيء مما ذكر

7)إذا كانت درجة حرارة سائل بالأعتماد على النظام السليسوسي تساوي 50°C فأن حرارته بافرنهايت تساوي :

أ)122F ب)104F ج)135F د)227F

السؤال الرابع : أكملي الجداول الآتية بما هو مطلوب : (5 علامات)

أ_ الفرق بين التبخر و الغليان .

من حيث	التبخر	الغليان
مكان الحدوث بالنسبة للسائل		
درجة الحرارة		

كل ملفات الصفوف الاساسية والتوجيهي على موقع دبرني
لا تنسى تحمل تطبيق دبرني على تلفونك
ANDROID APP ON Google play
Download on the App Store

ب_الفرق بين المركبات الأيونية و المركبات التساهمية .

من حيث	المركبات الأيونية	المركبات التساهمية
قوة الرابطة		
درجة الأنصهار		
التوصيل الكهربائي لمحاليلها		

Watermarkly

السؤال الخامس :1)اوضح نوع الرابطة بين ذرات العناصر الآتية و أكتبي الصيغة الكيميائية للمركبات الناتجة :

ملاحظة :توضيح التوزيع الإلكتروني للذرة و رمز شحنة الأيون للذرة واسم المركب الناتج .(9علامات)

أ_ المغنيسيوم Mg_{12} و الكلور Cl_{17}

ب_ايون النترات مع الالمنيوم Al_{13}.

ج_ذرة فلور مع ذرة فلور F_9 .

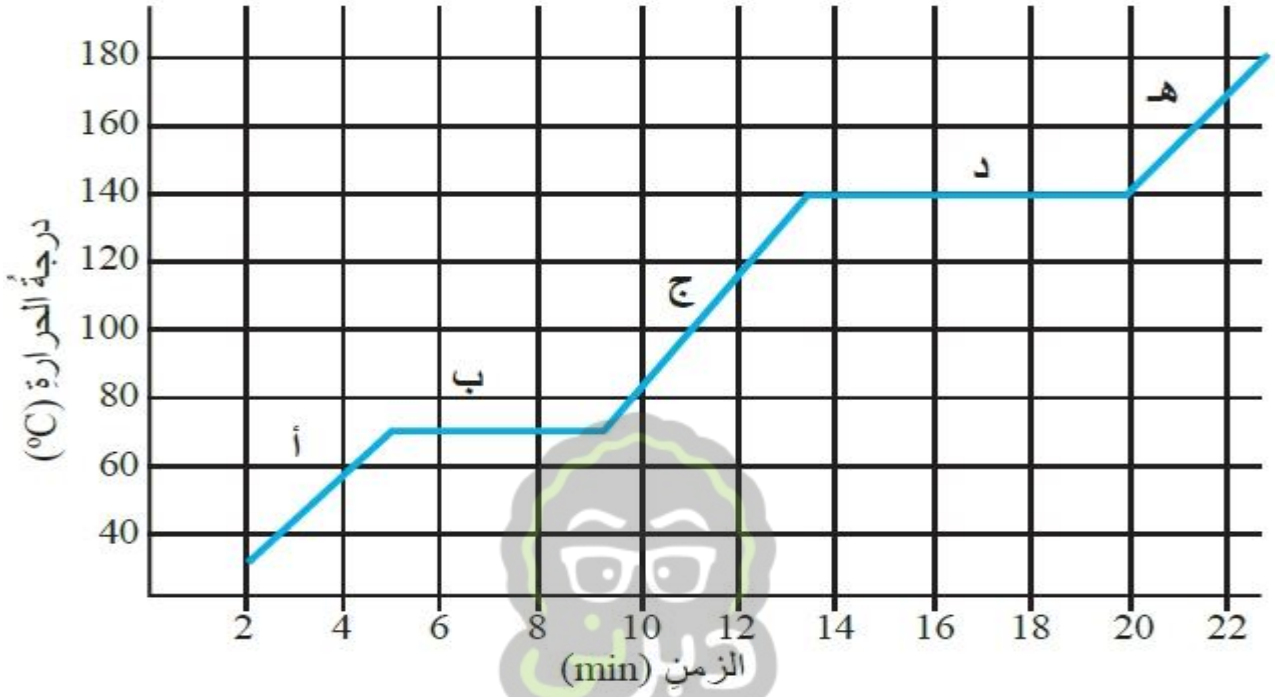
كل ملفات الصفوف الاساسية والتوجيهي
على موقع دبرني

ANDROID APP ON Google play
Download on the App Store
لا تنسى تحمل تطبيق دبرني على تلفونك

2)وضحي باستخدام تركيب لويس كيف تنشأ الرابطة التساهمية لجزيء الماء H_2O , إذا علمت أن إلكترونات التكافؤ للاكسجين 6 و لذرة الهيدروجين 1 . (علامتان)

Watermarkly

السؤال السادس :أدرس الشكل المجاور الذي يبين العلاقة بين درجة الحرارة و الزمن لعينة من مادة صلبة سخنت بانتظام . معتمدًا على الشكل , املأ الفراغات في العبارات الآتية : (6 علامات)



أ_تكون المادة خلال المرحلة(ب)في الحالة _____ .

ب_تسمى العملية التي تحدث خلال المرحلة (ب) _____ .

ج_في الدقيقة 16 تكون المادة في الحالة _____ .

د_درجة الغليان للمادة تساوي _____ .

ه)تكون المادة في الحالة الغازية في المرحلة _____.

و)علل ثبوت درجة الحرارة أثناء غليان المادة على الرغم من استمرار تزويدها بالحرارة :

_____

كل ملفات المذكرة الاساسية والتوجيهي على موقع دبرني
لا تنسى تحميل تطبيق دبرني على تلفونك
ANDROID APP ON Google play
Download on the App Store

انتهت الاسئلة .

نافس نفسك، فلا تذاكر حتى تصبح الأول فقط بين أقرانك، ولكن ذاكر لتصبح الأول أمام نفسك. ❤️

Watermarkly