شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج القطرية

اختبار تجريبي مجاب في الوحدة الاولى الطبيعة الجسيمية للمادة

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 10-12-2023 04:39:14

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى السابع

روابط مواد المستوى السابع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب المستوى السابع والمادة علوم في الفصل الأول

1	اوراق عمل الوحدة الثالثة الأنسجة والأعضاء و الأجهزة في النبات مع الحل
2	اوراق عمل نهاية الفصل غير مجابة مدرسة الأندلس
3	اوراق عمل نهاية الفصل مجابة مدرسة الفتاة المسلمة
4	اوراق عمل نهاية الفصل مدرسة الفتاة المسلمة
5	اختبار وتدريبات نهاية الفصل

الاسم:.....

اختبار تجريبي -الوحدة الأولي -وحدة الطبيعة الجسيمية للمادة

الصف السابع

السؤال الأول :- اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :_____

1- تمتاز المادة السائلة بأنها ؟

أ- شكلها ثابت وحجمها ثابت
ب- شكلها متغير وحجمها ثابت
جـ- شكلها ثابت وحجمها متغير
د- شكلها متغير وحجمها متغير

2- تمتاز المادة الصلبة بأنها ؟

أ- شكلها ثابت وحجمها ثابت
ب- شكلها متغير وحجمها ثابت
جـ- شكلها ثابت وحجمها متغير
د- شكلها متغير وحجمها متغير

3- تمتاز المادة الغازية بأنها ؟

أ- شكلها ثابت وحجمها ثابت
ب- شكلها متغير وحجمها ثابت
جـ- شكلها ثابت وحجمها متغير
د- شكلها متغير وحجمها متغير

4- أي المواد الآتية جسيماتها تتحرك بسرعة كبيرة في جميع الاتجاهات ؟

أ-الصلبة
ب-السائلة
جـ-الغازية
د- الثلج

5- ما المادة التي تكون جسيماتها متقاربة لكنها تستطيع أن تنزلق فوق بعضها البعض ؟

أ- الخشب
ب- الزيت
جـ- الأكسجين
د- النحاس

6- ما نوع حركة جسيمات المادة في الحالة الغازية ؟

أ- اهتزازية في مكانها
ب- انزلاقية بعضها فوق بعض
جـ -دورانية
د- حرة -عشوائية

7- أي حالات المادة تأخذ شكل الإناء وحجمها ثابت ؟

أ- الصلب والسائل
ب- الغاز والسائل
جـ- السائل فقط
د- الصلب فقط

8- ما سبب قابلية الغاز للانضغاط ؟

أ- المسافات بين الجسيمات صغيرة جداً
ب- المسافات بين الجسيمات متوسطة
جـ- المسافات بين الجسيمات كبيرة جداً
د- عدم وجود مسافات بين الجسيمات

9- ما هي حالة المادة التي توجد فيها الدقائق متلاصقة وتهتز في مكانها دون انتقال ؟

أ- الصلبة ب- السائلة

جـ- الغازية د- السائلة والغازية

10- ما اسم ظاهرة انتقال المادة من الوسط المرتفع التركيز للوسط منخفض التركيز ؟

أ- الإسموزية ب- الكثافة

جـ- منحدر التركيز **د- الانتشار**

11- أي من المواد التالية لا يحدث فيها الانتشار ؟

أ- المواد الصلبة ب- المواد السائلة

جـ- المواد الغازية د- الغازية والسائلة

12- ما المصطلح العلمي المناسب للعبارة التالية "كتلة المادة في حجم معين " ؟

أ- الحجم **ب- الكثافة**

جـ- الشكل د- قابلية الانضغاط

13- أي المواد الآتية يمكن ضغطها بسهولة في درجة حرارة الغرفة ؟

أ- النحاس ب- الماء

جـ- الغاز الطبيعي د- البترول

14- ما علاقة ارتفاع درجة حرارة المادة بسرعة الانتشار ؟

أ- تقل **ب- تزداد**

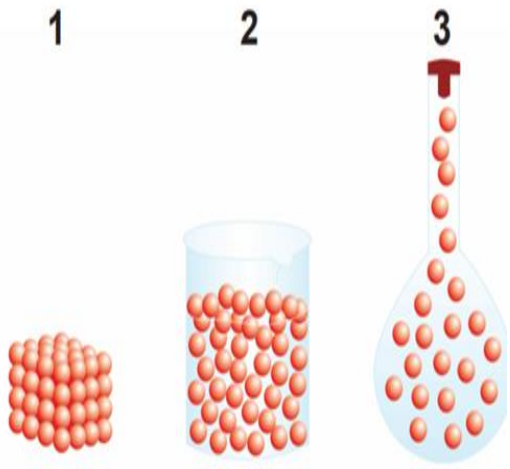
ج- تبقى كما هي د- تقل بالبداية ثم تبقى ثابتة بعد ذلك

15- لديك ثلاثة أنواع من جسيمات الغازات المختلفة ، وزن الجسيم للغاز(أ) = 2 وحدة كتل ذرية ، وزن الجسيم للغاز(ب) = 32 وحدة كتل ذرية ، وزن الجسيم للغاز(ج) = 18 وحدة كتل ذرية

أي هذه الغازات ستكون سرعة أنتشاره أكبر ؟

أ- الغاز (أ) **ب- الغاز (ب)**

ج-الغاز (ج) **د- الغاز (أ) ، (ج)**



16- أي المواد بالشكل لها أكبر كثافة ؟

أ- المادة 1 ب- المادة 2

جـ- المادة 3 د- المادة 3+1

17- أي المواد بالشكل لها أقل تركيز ؟

أ- المادة 1 ب- المادة 2

جـ- المادة 3 د- المادة 3+2

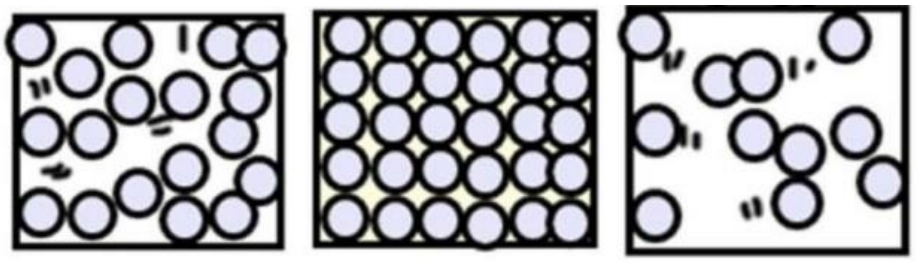
18- أي المواد بالشكل السابق لها قابلة للانضغاط ؟

أ- المادة 1 ب- المادة 2

جـ- المادة 3 د- المواد غير قابلة للانضغاط

ثانياً : الأسئلة المقالية :

السؤال الأول :- من خلال الأشكال أدناه والتي تمثل حالات المادة الثلاث . أجب عن الأسئلة التي تليها ؟



1- أي شكل يعبر عن المادة التي تكون في الحالة الصلبة ؟ **B**

2- أي شكل يعبر عن المادة التي تكون في الحالة السائلة ؟ **A**

3- أي شكل يعبر عن المادة التي تكون في الحالة الغازية؟ **C**

4-أي من المواد السابقة قابلة للانتشار ؟ **C**

الاسم:.....

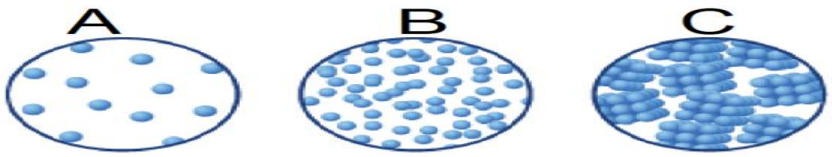
اختبار تجريبي -الوحدة الأولي -وحدة الطبيعة الجسيمية للمادة

الصف السابع

السؤال الثاني :- أ-من خلال دراستك لسلوك وخصائص المواد الصلبة والسائلة والغازية .
أكمل الجدول التالي ؟

وجه المقارنة	الحالة الصلبة	الحالة السائلة	الحالة الغازية
الحجم	ثابت	ثابت	متغير
الشكل	ثابت	متغير	متغير
المسافة بين الجسيمات	صغيرة جدا	متباعدة قليلا	كبيرة جدا
القوى بين الجسيمات	قوية جدا	متوسطة	ضعيفة جدا
القابلية للانضغاط	لا	لا	نعم
حركة الجسيمات	اهتزازية في مكانها	تنزلق فوق بعضها البعض	حرة -عشوائية

السؤال الثالث :- ادرس الأشكال التالية ثم أجب عن الأسئلة التالية ؟



أ-ما رمز المادة التي تكون قوة التجاذب فيها قوية جداً؟ C

ب-ما رمز المادة التي تكون المسافات بين دقائقها متباعدة جداً؟ A

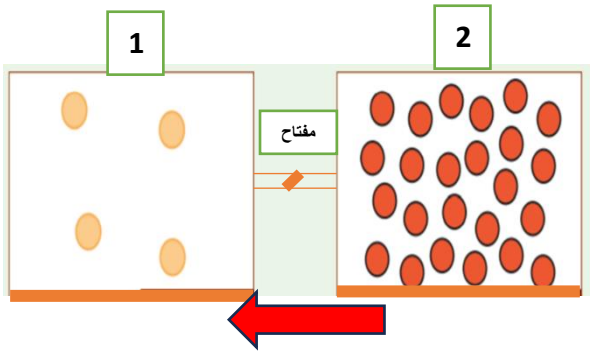
ج-ما رمز المادة القابلة للانضغاط بسهولة ؟ A

د- أي المواد التي يكون شكلها غير ثابت وحجمها ثابت ؟ B

هـ- أي المواد لها شكل ثابت وحجم ثابت؟ C

الاسم:..... **اختبار تجريبي -الوحدة الأولي -وحدة الطبيعة الجسيمية للمادة** **الصف السابع**

السؤال الرابع :- بفرض انه لدينا وعاءين لهما نفس الحجم أحدهما (1) مملوء بغاز والثاني (2) مملوء بنفس الغاز ولكن مسال ومضغوط.



أ- أي الوعاءين سيكون أكبر كثافة ؟ **الوعاء2**

ب- أي الوعاءين يوجد به المادة الأكثر تركيزاً ؟ **الوعاء2**

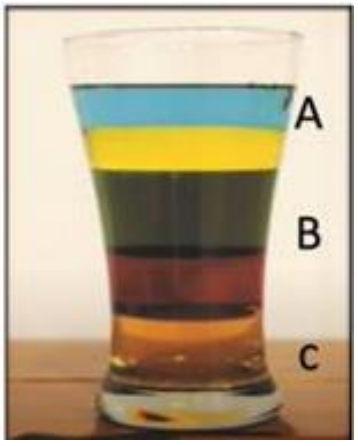
ج- لو تم فتح المفتاح بين الصندوقين بأي اتجاه تتحرك جسيمات المادة ؟

تتحرك الجسيمات من الوعاء 2 في اتجاه الوعاء1

د- فسر اجابتك .

لأنه في عملية الانتشار تنتقل جسيمات المادة من المنطقة الأعلى تركيزا إلى المنطقة الأقل تركيزا

السؤال الخامس :- الشكل يمثل عمود الكثافة لعدد من السوائل



أ -أي السوائل أقل كثافة ؟ **A لأنه في قمة عمود الكثافة**

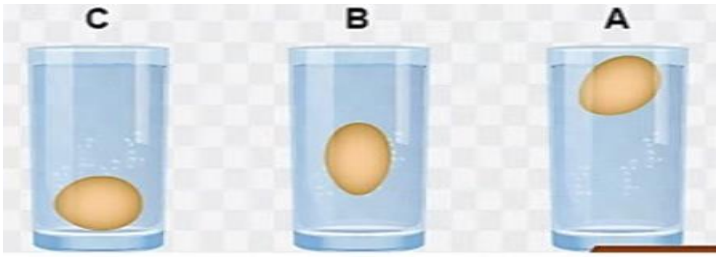
ب -أي السوائل أكبر كثافة ؟ . **C لأنه في عمق عمود الكثافة**

جـ- كيف تتوقع جسيمات السائل A مقارنة مع السائل B أكثر تباعداً ام أكثر تقارباً ؟

جسيمات السائل A أكثر تباعداً من جزيئات السائل B لأن كثافة Aأقل من كثافةB

السؤال السادس :-

وضعت بيضة كما في سوائل مختلفة كما بالشكل ؟



أ-ما الشكل الذي يظهر الشكل الأعلى كثافة للسائل ؟

الشكل A

ب-كيف تصف كثافة البيضة مقارنة بكثافة السائل في الشكل B ؟

كثافة السائل تساوي كثافة البيضة

ج-الشكلC يعتبر أقل السوائل كثافة هل جسيماته متقاربة ام متباعدة مقارنة مع السوائل الأخرى ؟

جسيمات السائل في الشكل C أكثر تباعداً من الجسيمات في السوائل الأخرى.

الاسم:.....

اختبار تجريبي -الوحدة الأولي -وحدة الطبيعة الجسيمية للمادة

الصف السابع

السؤال السابع :- **يوضح الجدول أدناه مدي سرعة انتشار غاز ثاني أكسيد الكربون عند درجات حرارة مختلفة .**
واستخدمه في الإجابة على السؤالين التاليين ؟

درجة الحرارة (C°)	سرعة انتشار غاز ثاني أكسيد الكربون (m/s)
50	0.15
150	0.3
300	0.6

أ-ما سرعة انتشار غاز ثاني أكسيد الكربون عند درجة حرارة 150 ؟ **0.3m/s**

ب-ما تأثير درجة الحرارة في معدل سرعة الانتشار ؟

كلما زادت درجة الجرارة زاد معدل سرعة الانتشار (تناسب طردي)

السؤال الثامن :- **وضعت نقطة حبر في الماء كما في الشكل**

أ- ماذا يحدث عند وضع قطرة من الحبر بالماء؟

ينتشر الحبر من المنطقة الأعلى تركيزا للحبر إلى المنطقة الأقل تركيزا .

ب-عدد العوامل المؤثرة في سرعة الانتشار ؟

1- درجة الحرارة 2- كتلة الجسيمات 3- نوع المادة

جـ- ما الذي يحدث عندما تفتح زجاجة العطر – فسر ما حدث ؟

الجواب :

تنتشر رائحة العطر

بسبب حركة جسيمات العطر من الوسط الأعلى تركيزا إلى الوسط الأقل تركيزا.