

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج القطرية



اوراق عمل منتصف الفصل مدرسة مسيعيد غير مجانية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى السابع ← علوم ← الفصل الثاني ← الملف

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 03:27:55 2024-02-17 | اسم المدرس: مدرسة مسيعيد

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى السابع



روابط مواد المستوى السابع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب المستوى السابع والمادة علوم في الفصل الثاني

[جدول مواصفات اختبار نهاية الفصل](#)

1

[الخطة الفصلية للفصل الثاني](#)

2

[تدريبات دعم واثراء الفرقان منتصف الفصل](#)

3

[حل تدريبات العناصر والمركبات والمخاليط](#)

4

[مراجعة درس العناصر والمركبات والمخاليط](#)

5



العام الدراسي
2024-2023

الصف السابع

7



مادة العلوم

تدريبات علاجية - واجبات

منهاج منتصف الفصل الدراسي الثاني

اسم الطالب:

الصف: السابع

ملحوظة هامة: هذه الأسئلة إثرائية ولا تغني عن الكتاب المدرسي وهو
المصدر الرئيس للتعلم



ورقة عمل رقم (1)

المادة	الصف	الأسبوع والتاريخ	الموضوع
علوم	السابع	الأول 8-11/1/2024	الكثافة والضغط (كيف نحسب كثافة جسم ما؟)
اسم الطالب:	الصف والشعبة:		

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1- ما الجملة العددية الصحيحة لحساب الكثافة؟

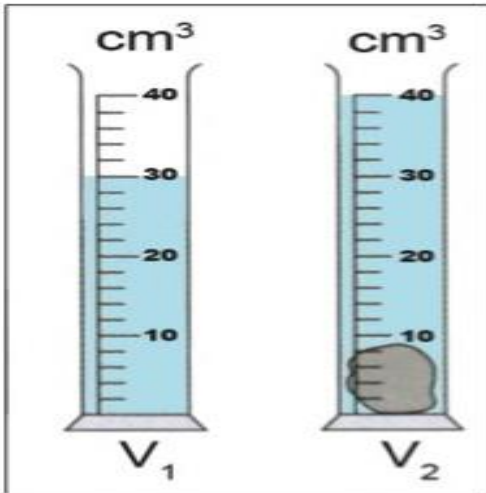
- A الكتلة × الحجم
- B الكتلة / الحجم
- C الكتلة - الحجم
- D الكتلة + الحجم

2- ما كثافة جسم حجمه (100 cm^3) وكتلته (200 g) ؟

- A 30 g/cm^3
- B 20 g/cm^3
- C 2 g/cm^3
- D 0.5 g/cm^3

3- ماهي وحدة قياس الكثافة في النظام الدولي للوحدات؟

- A g/cm^3
- B N/m^2
- C Km
- D Kg



4- ما حجم الجسم غير المنتظم الموضح في الصورة المجاورة؟

- A 5 cm^3
- B 10 cm^3
- C 15 cm^3
- D 25 cm^3



السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة الآتية:

أ- احسب كثافة قطعة معدنية صغيرة علماً بأن كتلتها 900g، وحجمها 300cm^3

الحل:

قانون الكثافة

حل المسألة (عملية القسمة)

ب- يبين الجدول التالي كتل ثلاثة حجارة وحجم كل منها.

الحجر	الكتلة (g)	الحجم (cm^3)	الكثافة (g/cm^3)
A	100	25	
B	180	60	
C	180	45	

1- أي من الأحجار أعلاه الأقل كثافة؟

الإجابة:

2- أي من الأحجار أعلاه لها النوع نفسه؟

الإجابة:

3- ماذا تسمى طريقة حساب الحجم للحجر غير منتظم الشكل؟

الإجابة:

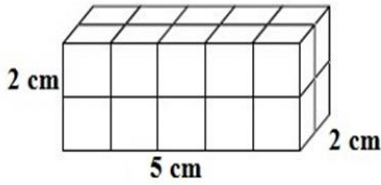


ورقة عمل رقم (2)

المادة	الصف	الأسبوع والتاريخ	الموضوع
علوم	السابع	الثاني 2024/1/18-14	الكثافة والضغط (كيف يمكن إيجاد كثافة... / كيف تؤثر الكثافة على الطفو والانغمار/ ما قوة الدفع؟)
اسم الطالب:	الصف والشعبة:		

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1- ما حجم شبه المكعب المبين في الشكل المجاور؟



- A 20 cm^3
B 10 cm^3
C 9 cm^3
D 8 cm^3

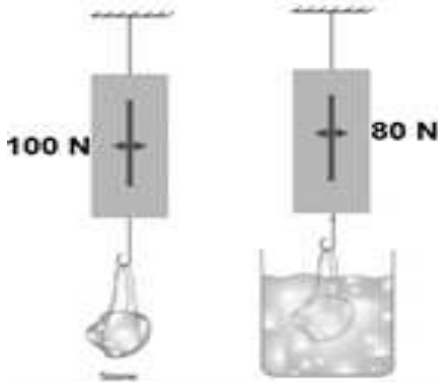
2- أي الحالات التالية يطفو فيها الجسم على سطح الماء؟

- A كثافة الجسم أكبر من كثافة الماء
B كثافة الماء أقل من كثافة الجسم
C كثافة الماء تساوي كثافة الجسم
D كثافة الجسم أقل من كثافة الماء

3- أي من العبارات التالية تفسر ارتفاع بالون مملوء بغاز الهيليوم إلى أعلى؟

- A كثافة غاز الهيليوم أقل من كثافة الهواء
B كثافة غاز الهيليوم تساوي كثافة الهواء
C كثافة غاز الهيليوم أكبر من كثافة الهواء
D كثافة مادة البالون أكبر من كثافة الهواء

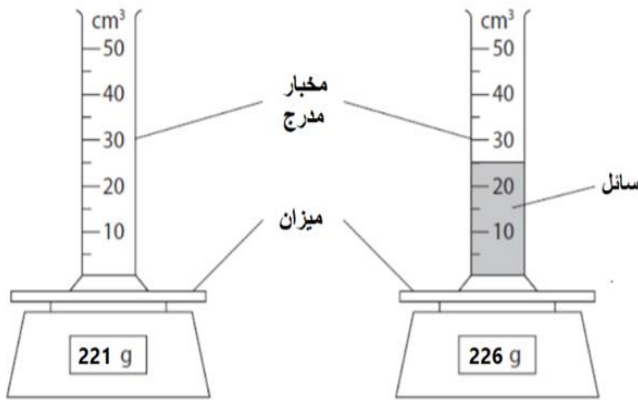
4- ما مقدار قوة الدفع التي يتعرض لها الجسم في الشكل المجاور؟



- A 20 N
B 80 N
C 100 N
D 160 N



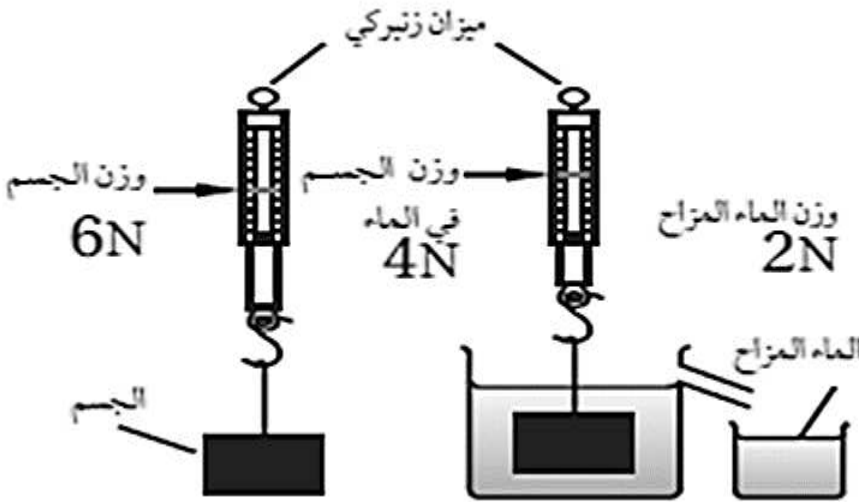
السؤال الثاني: أدرس الشكل المجاور الذي يوضح كتلة مخبر مدرج قبل وبعد ملئه جزئياً بالماء، أجب عما يلي:



أ - احسب حجم الماء في المخبر المدرج؟

ب - احسب كثافة السائل في المخبر؟

السؤال الثالث: يمثل الشكل التالي وزن جسم معلق في الهواء ووزن نفس الجسم إذا ما غمر في الماء ادرس الشكل جيداً ثم اجب عن السؤال الذي يليه:



أ- ما الوزن الحقيقي للجسم

ب- ما الوزن الظاهري للجسم

ج- احسب قوة دفع الماء للجسم



ورقة عمل رقم (3)

المادة	الصف	الأسبوع والتاريخ	الموضوع
علوم	السابع	الثالث 2024/1/25-21	العناصر والمركبات والمخاليط (ما العناصر... / كيف نصنف العناصر؟)
اسم الطالب:	الصف والشعبة:		

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1- أي من العناصر التالية الأكثر وفرة في القشرة الأرضية؟

- A الحديد
- B الألمنيوم
- C الأكسجين
- D الصوديوم

2- ما الشكل الذي يمثل عنصر من الأشكال التالية ؟

A

B

C

D

3- لماذا تختلف خصائص العناصر عن بعضها البعض؟

- A ألوان العناصر مختلفة
- B أشكال العناصر مختلفة
- C نسبة توفر العناصر مختلفة
- D نوع الذرات المكونة للعناصر مختلفة



السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة المقالية التالية:

أ - صنف المواد التالية الى عناصر أو مركبات
(الكلور - الماء - الهيليوم - ثاني أكسيد الكربون - الهيدروجين - الحديد - الملح)

العناصر:

المركبات:

ب - فسّر : عنصر الأكسجين من أهم العناصر وأكثرها وفرة في القشرة الأرضية.
الإجابة:

ج - املأ الفراغ بالعنصر المناسب

(الكلور - الزئبق - السيليكون - الحديد - الكبريت - الألمنيوم)

- 1- _____ فلز سائل ولامع
- 2- _____ مسحوق أصفر وصلب
- 3- _____ غاز يميل لونه الى الصفرة ويعتبر سام
- 4- _____ فلز خفيف ومرن ولامع ويوصل الكهرباء
- 5- _____ فلز قوي وثقيل يمكن تشكيله في درجات الحرارة المرتفعة
- 6- _____ قوي وصلب لكنه خفيف وموصل للكهرباء في ظروف معينة



ورقة عمل رقم (4)

المادة	الصف	الأسبوع والتاريخ	الموضوع
علوم	السادس	الرابع 2024/2/1-1/28	العناصر والمركبات والمخاليط (العناصر والمركبات والمخاليط / كيف تتغير العناصر فتكون مركبات)
اسم الطالب:	الصف والشعبة:		

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1- ما نوع المادة المكونة من ذوبان كمية من السكر في كأس ماء؟

- A محلول
- B مركب
- C مخلوط معلق
- D مخلوط غير متجانس

2- أي المواد التالية تتكون من نوعين مختلفين من الذرات؟

- A الكلور
- B الأكسجين
- C المغنيسيوم
- D ثاني أكسيد الكربون

3- أي من التالي مزيج من مادتين تظهران فيه كحالة فيزيائية واحدة ولا نستطيع التمييز بين مكوناته؟

- A المركب
- B العنصر
- C المخلوط المتجانس
- D المخلوط غير المتجانس

4- أي المخاليط التالية هو مخلوط غير متجانس؟

- A العسل
- B ماء البحر
- C الرمل والماء
- D عصير البرتقال



السؤال الثاني:

أ- قارن بين المخلوط المتجانس والمخلوط غير المتجانس.

المخلوط المتجانس: _____

المخلوط غير المتجانس: _____

ب- اذكر مثلاً واحداً على مخلوط متجانس وآخر غير متجانس

مثال على المخلوط المتجانس: _____

مثال على المخلوط غير المتجانس: _____

السؤال الثالث: لماذا يسهل فصل مكونات المخلوط في حين يصعب ذلك للمركب؟

الإجابة: _____

العُنصر	هيدروجين	أكسجين	صوديوم	كلور
الخصائص				
المواد المتفاعلة	هيدروجين + أكسجين		صوديوم + كلور	
المواد الناتجة الفعلية				
خصائص المواد الناتجة				



ورقة عمل رقم (5)

المادة	الصف	الأسبوع والتاريخ	الموضوع
علوم	السادس	الخميس 4-2024/2/8	العناصر والمركبات والمخاليط (ما المادة النقية؟ / كيف نحدد نقاوة المواد من خلال درجة الغليان..؟)
اسم الطالب:	الصف والشعبة:		

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1- ما تأثير وجود الشوائب في سائل على درجة انصهاره؟

- A لا تتغير
B تقل درجة الانصهار
C تزيد درجة الانصهار
D تزيد أو تقل حسب نوع الشوائب

2- أي المواد التالية تعد مادة نقية؟

- A الحليب
B البرونز
C الفولاذ
D النحاس

3- ماذا يحدث لدرجتي الغليان والانصهار للماء عند إضافة كمية من الملح؟

- A تقل درجة الانصهار – وتقل درجة الغليان
B تزداد درجة الانصهار – وتقل درجة الغليان
C تقل درجة الانصهار – وتزداد درجة الغليان
D تزداد درجة الانصهار – وتزداد درجة الغليان

4- ما ناتج تفاعل ذرات العناصر المختلفة؟

- A جزيئات مركبات
B جزيئات العناصر
C مخلوط متجانس
D مخلوط غير متجانس



السؤال الثاني: ادرس الشكل التالي لتجيب عن الأسئلة:

أ- حدد درجة انصهار الماء من الرسم

الإجابة: _____

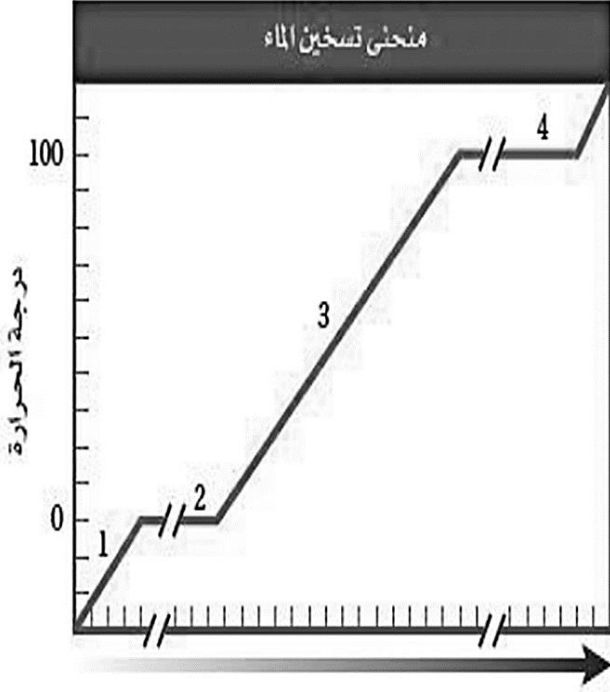
ب- حدد درجة غليان الماء من الرسم

الإجابة: _____

ج- هل الماء الذي يمثله منحى التسخين نقي؟ ولماذا؟

الإجابة: _____

التفسير: _____





ورقة عمل رقم (6)

المادة	الصف	الأسبوع والتاريخ	الموضوع
علوم	السادس	السادس 11-15/2/2024	العناصر والمركبات والمخاليط (ما أهمية درجة نقاء المادة؟ / ما الطرائق المختلفة لفصل المخاليط؟)
اسم الطالب:	الصف والشعبة:		

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1- أي طرق الفصل التالية مناسبة لفصل مكونات مخلوط من الماء والرمل؟

- A التبخير
- B الترشيح
- C الغربلة
- D التقطير

2- أي طرق الفصل التالية يمكننا من الحصول على المياه العذبة من ماء البحر؟

- A التبخير
- B الغربلة
- C الترشيح
- D التقطير

3- ما المبدأ الذي تعتمد عليه عملية فصل النفط إلى مكوناته في أبراج التقطير؟

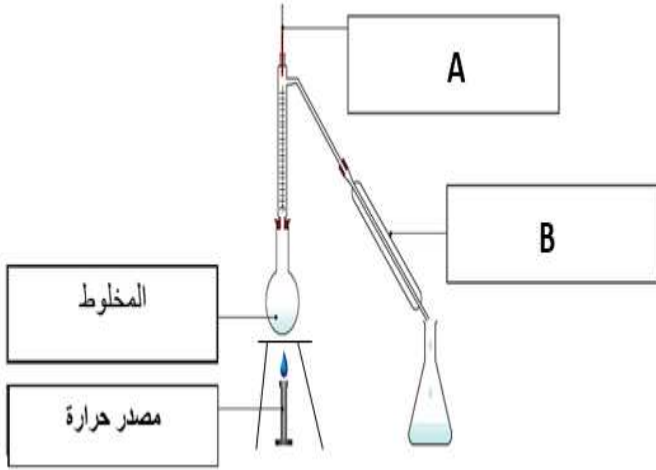
- A تشابه درجة التجمد للمواد
- B تشابه درجة الغليان للمواد
- C تشابه درجة الانصهار للمواد
- D اختلاف درجة الغليان للمواد

4- ما الطريقة المستخدمة لفصل مكونات النفط (البترول الخام) ؟

- A التبلور
- B الفصل اللوني
- C التقطير التجزيئي
- D التحليل الكهربائي



السؤال الثاني: ادرس الشكل التالي الذي يمثل جهاز لفصل أحد المخاليط لتجيب عن الأسئلة



أ- ما اسم الجهاز الموضح في الشكل؟

الإجابة: _____

ب- ما الذي يمثله الجزء B؟

الإجابة: _____

ج- اذكر أهمية واحدة للعملية التي تتم بهذا الجهاز.

الإجابة: _____

السؤال الثالث: اذكر مخلوط واحد يمكن فصله بطرق الفصل التالية:

1- الترشيح _____

2- التقطير البسيط _____

3- التقطير التجزيئي: _____