

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



أسئلة امتحان الفصل الأول يتبعه الحل

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الإماراتية](#) ← [الصف السادس](#) ← [علوم](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس



روابط مواد الصف السادس على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الأول

يوروبينت ملخص الدرس الأول أدوات التكنولوجيا	1
أسئلة الامتحان النهائي بريدج	2
حل أسئلة الامتحان النهائي انساير	3
حل امتحان نهاية الفصل منهج انساير	4
مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري	5

الجزء الأول

30

ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة للأسئلة (من 1 إلى 15):

1- الجسم متعادل الشحنة الموجود في الذرة هو:

- البروتون
- النيوترون
- الإلكترون
- الأيون

2- كيف تختلف جزيئات الغاز عن جزيئات السائل (الموضحة في الصورة المجاورة)؟

• متباعدة بشكل أكبر

• تتحرك أبطأ

• لديها قوى جذب أكبر

• لديها طاقة أقل

3- أي مما يلي هو اسم آخر للمحلول؟

• المركب

• العنصر

• الخليط المتجانس

• الخليط غير المتجانس

4- ما المحلول الذي يحتوي على الكمية القصوى من المذاب؟

• المحلول غير المشبع

• المحلول المشبع

• المحلول المخفف

• المحلول فوق المشبع

5- ما الذي يُعَدُّ وسيلة لاختبار الفرضية؟

• جمع البيانات وتسجيل الملاحظات

• تصميم تجربة وتنفيذها

• كل ما سبق

• إنشاء نموذج

6- أي مما يلي لا يتكون من جزيئات؟

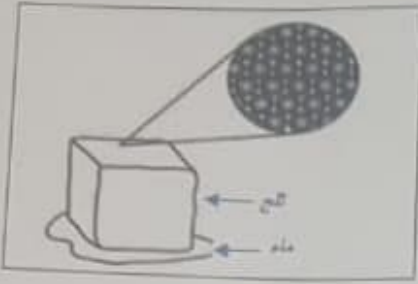
• السكر

• ثاني أكسيد الكربون

• الفضة

• الماء





7- ما حالة المادة التي توضحها الصورة المقابلة؟

- * الصلبة فقط
- * السائلة والغازية
- * السائلة فقط
- * الصلبة والسائلة

8- توجد معظم كتلة الذرة في :

- * البروتونات
- * النيوترونات
- * النواة
- * الالكترونات

9- ما كتلة المادة المعروضة في الصورة المقابلة ؟

- * 35 g
- * 45 g
- * 135 g
- * 145 g

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

10- أي مما يلي ليس مثالاً على خاصية فيزيائية ؟

- * الكثافة
- * الشكل
- * اللون
- * القدرة على التفاعل مع الأكسجين

11- يُمكن فصل السكر عن الرمل لأن السكر :

- * قابل للسحب
- * قابل للذوبان في الماء
- * قابل للطرق
- * يوصل الكهرباء

alManan.com/ae

12- ما عدد الإلكترونات الموجودة في ذرة البوتاسيوم الموضحة في الشكل المجاور؟

- * 18
- * 39
- * 20
- * 19



13- أي مما يلي لا يوجد داخل نواة الذرة؟

- * إلكترون
- * نيوترون
- * أيون
- * بروتون

14- ما الذي يفسر سبب خروج غاز ثاني أكسيد الكربون من عبوة صودا (مياه غازية) عند فتح غطاء العبوة ؟

- * تقل ذائبية الغاز عند ارتفاع درجة الحرارة
- * تقل ذائبية الغاز عند انخفاض الضغط
- * ترتفع ذائبية الغاز عند انخفاض درجة الحرارة
- * ترتفع ذائبية الغاز عند انخفاض الضغط

15- قام راشد بتجربة لمعرفة أثر الماء على معدل نمو نبات ما ، فما هو المتغير المستقل في هذه التجربة :

- * كمية الماء
- * معدل النمو
- * عدد النباتات
- * نوع الماء



50

25

الجزء الثاني

السؤال الثاني

16- بماذا تختلف المركبات الثلاثة الموضحة أدناه ؟



17- أسورة من الذهب كتلتها 38 g وضعت في مخبر مدرج به 10 mL من الماء فأرتفع مستوى الماء إلى 12 mL . احسب كثافة الأسورة ؟

لم تحميل هذا الملف من

اكتب حرف المصطلح المناسب في الفراغات بالجدول التالي :

المصطلح	التعريف	
أ- المركب	(.....) سلسلة الخطوات المستخدمة لإيجاد الحلول لمشكلات محددة	-18
ب- قانون حفظ الكتلة	(.....) الطاقة المخزنة في نواة الذرة ومتحررة منها	-19
ج - قابلية الذوبان	(.....) إجمالي كتلة المادة يظل ثابتاً قبل التفاعل الكيميائي وبعده	-20
د- الطاقة النووية	(.....) قدرة ذوبان مادة في مادة أخرى	-21
هـ - عملية التصميم	(.....) مزيج من معدنين أو أكثر	-22
و- السبيكة		

فسر ما يلي علمياً:

23- استخدام درجة الانصهار والكثافة لتحديد هوية مادة مجهولة.

24- يُعد الدخان المنتج أثناء حرائق الغابات مؤشراً على التغير الكيميائي .

25- لا يُعطي المصطلح **مخفف** وصفاً دقيقاً للتركيز.



السؤال الثالث

استخدم الجدول التالي للإجابة عن الأسئلة (من 26 إلى 28) :

الذرة	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
A	8	8	8
B	8	8	10
C	8	9	8
D	9	10	9

26- أي الذرات هي نظائر؟

تمر تحميل هذا الملف من

27- أي من الذرات هي الذرة السالبة الشحنة (أيون سالب) ؟

موقع المناهج الإماراتية

28- أي ذرة هي عنصر مختلف عن بقية العناصر؟ أشرح اجابتك؟

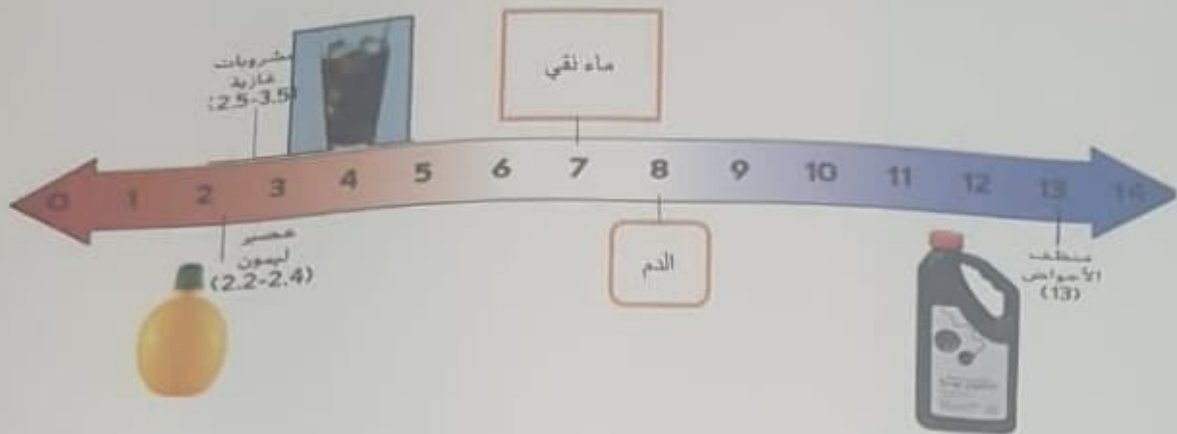
29 - رتب العمليات أو المراحل التالية والتي تبين خطوات حل مشكلة فيضان أحد الأنهار سنوياً (باستخدام الأرقام من 1 إلى 7):

العمليات أو المراحل (خطوات الحل)	الترتيب الصحيح
الاستقصاء حول مصدر النهر وجغرافيته	()
بناء نموذج لسد	()
ابتكار عدة تصميمات للسد	()
كتابة بيان المشكلة	()
اختبار النموذج	()
اختيار التصميم الأفضل من حيث المميزات	()
إعادة تصميم النموذج	()

30- اكتب ثلاثة عوامل تزيد من سرعة ذوبان المادة .



ارسم الشكل التالي للإجابة عن الأسئلة (من 31 إلى 36) :



31- ما المواد التي تعتبر من القواعد؟

32- ما درجة الحموضة لعصير الليمون؟

33- ما المادة المتعادلة في الشكل؟

34- كم تزايد حموضة محلول رقمه الهيدروجيني (1) عن محلول رقمه الهيدروجيني (4)؟

35- ما اسم طريقة قياس الرقم الهيدروجيني الأكثر دقة؟ (الكواشف - أشرطة القياس - مقياس pH)

36- المشروبات الغازية تعتبر..... (حمضية - قاعدية - متعادلة)

انتهت الأسئلة



الجزء الاول

30

ضع دائرة حول الاجابة الصحيحة للاسئلة (من 1 إلى 15)

1- الجسم متعاقل الشحنة الموجود في الذرة هو:

- البروتون
- النيوترون
- الإلكترون
- الأيون

2- كيف تختلف جزيئات الغاز عن جزيئات السائل (الموضحة في الصورة المجاورة)؟



جزيئات السائل

- متباعدة بشكل أكبر
- تتحرك أيضا
- لديها قوى جذب أكبر

• لديها طاقة أقل

3- أي مما يلي هو اسم آخر للمحلول؟

- العنصر
- الخليط غير المتجانس
- الخليط المتجانس
- المركب

4- ما المحلول الذي يحتوي على الكمية القصوى من المذاب؟

- المحلول المشبع
- المحلول غير المشبع
- المحلول المخفف

• المحلول فوق المشبع

5- ما الذي يُمنّل وسيلة لاختبار الفرضية؟

- تصميم تجربة وتنفيذها
- جمع البيانات وتسجيل الملاحظات
- إنشاء نموذج

• كل ما سبق

6- أي مما يلي لا يتكون من جزيئات؟

- الماء
- الفضة
- ثاني أكسيد الكربون



7- ما حالة المادة التي توضحها الصورة المقابلة؟

- * السائلة والغازية
* الصلبة فقط
* الصلبة والسائلة
* السائلة فقط

8- توجد معظم كتلة الذرة في :

- * الإلكترونات
* النيوترونات
* **النواة**
* البروتونات

9- ما كتلة المادة المعروضة في الصورة المقابلة ؟

- 145 g*
135 g*
45 g*
35 g*

نم تحميل هذا الملف من

10- أي مما يلي ليس مثالا على خاصية فيزيائية ؟

- * الكثافة
* الشكل
* اللون
* **القدرة على التفاعل مع الأوكسجين**

11- يُمكن فصل السكر عن الرمل لأن السكر :

- * قابل للسحب
* قابل للذوبان في الماء
* قابل للطرق
* يوصل الكهرباء

12- ما عدد الإلكترونات الموجودة في ذرة البوتاسيوم الموضحة في الشكل المجاور ؟

- 19*
20*
39*
18*

13- أي مما يلي لا يوجد داخل نواة الذرة ؟

- * إلكترون
* نيوترون
* أيون
* بروتون

14- ما الذي يفسر سبب خروج غاز ثاني أكسيد الكربون من عبوة صودا (مياه غازية) عند فتح غطاء العبوة ؟

* تقل ذائبية الغاز عند ارتفاع درجة الحرارة

* تقل ذائبية الغاز عند انخفاض الضغط

15- قام راشد بتجربة لمعرفة أثر الماء على معدل نمو نبات ما ، فما هو المتغير المستقل في هذه التجربة ؟

* كمية الماء
* معدل النمو
* عدد النباتات
* نوع الماء

المادة	العلوم	الصف	المسار	العام	الفصل	الترتيب	عدد الصفحات
--------	--------	------	--------	-------	-------	---------	-------------

الجزء الثاني

السؤال الثاني

50

25

16- لماذا تختلف المركبات الثلاثة الموضحة أثناء ؟



كسبة النيتروجين

ماء نيتروجينية



كسبة النيتروجين

غاز نيتروجين



كسبة النيتروجين

مسائل التوازن

17- أسورة من الذهب كتلتها 38 g وضعت في مخبر مدرج به 10 mL من الماء فارتفع مستوى الماء إلى 12 mL . احسب كثافة الأسورة ؟
الحجم = 12 - 10 = 2 mL

$$\text{الكثافة} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} = \frac{38}{2} = 19 \text{ g/mL}$$

تب حرف المصطلح المناسب في الفراغات بالجدول التالي :

المصطلح	التعريف
أ- المركب	18- (..هـ) سلسلة الخطوات المستخدمة لإيجاد الحلول لمشكلات معقدة
ب- قانون حفظ الكتلة	19- (..د) الطاقة المخزنة في نواة الذرة ومحررة منها
ج- قابلية النوبان	20- (..ب) إجمالي كتلة المادة بظل ثابتة قبل التفاعل الكيميائي وبعده
د- الطاقة النووية	21- (..ج) قدرة نوبان مادة في مادة أخرى
هـ- عملية التصميم	22- (..د) مزيج من معدنين أو أكثر
و- السبكة	

مر ما يلي علمياً:

- استخدام درجة الانصهار والكثافة لتحديد هوية مادة مجهولة.

لأنها لا تعتمد على كمية المادة

يعد الدخان المنتج أثناء حرائق الغابات مؤشراً على التغير الكيميائي .

مؤشر على دلوكية مادة جديدة

لا يعطي المصطلح **مخفف** وصفاً دقيقاً للتركيز .

لأن المخفف لمحدد ما يمكن أن يكون مركز المادة أخرى



المادة	المعلم	الصف	السامر	المسار	العام	الفصل	الأول	عدد الصفحات	1
--------	--------	------	--------	--------	-------	-------	-------	-------------	---

السؤال الثالث

25

استخدم الجدول التالي للإجابة عن الأسئلة (من 26 إلى 28) :

الذرة	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
A	8	8	8
B	8	8	10
C	8	9	8
D	9	10	9

26- أي الذرات هي نظائر؟

A و B و C

27- أي من الذرات هي الذرة سالبة الشحنة (أيون سالب)؟

B

28- أي ذرة هي عنصر مختلف عن بقية العناصر؟ اشرح اجابتك؟

الذرة D هي عنصر مختلف عن بقية العناصر لأن عدد البروتون مختلف عن الذرات الأخرى $P=9$

29- رتب العمليات أو المراحل التالية والتي تبين خطوات حل مشكلة فيضان أحد الأنهار سنويا (باستخدام الأرقام من 1 إلى 7)

الترتيب الصحيح	العمليات أو المراحل (خطوات الحل)
(1)	الاستقصاء حول مصدر النهر وجغرافيته
(5)	بناء نموذج لمد
(3)	ابتكار عدة تصميمات لمد
(2)	كتابة بيان المشكلة
(6)	اختبار النموذج
(4)	اختيار التصميم الأفضل من حيث المميزات
(7)	إعادة تصميم النموذج

30- اكتب ثلاثة عوامل تزيد من سرعة ذوبان المادة .

الحرارة

السحب

التقليب

في الشكل التالي للإجابة عن الأسئلة (من 31 إلى 36) :



تم تحميل هذا الملف من



المواد التي تعتبر من القواعد ؟
 منظف الأسطح والإبر والصابون الإيماراتية الدم

درجة الحموضة لعصير الليمون ؟

(2.2 - 2.4)

مادة المتعادلة في الشكل ؟

الماء النقي

يد حموضة محلول رقمه الهيدروجيني (1) عن محلول رقمه الهيدروجيني (4) ؟

تزيد حموضة محلول ب : 4 - 1 = 3

$$n=3, 10^3 = 1000$$

طريقة قياس الرقم الهيدروجيني الأكثر دقة ؟ (الكواشف - أشرطة القياس - مقياس pH)

مقياس PH

(حمضية - قاعدية - متعادلة)

بإت الغازية تعتبر

انتهت الأسئلة