

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



مراجعة الأسئلة الكتابية المتوقعة في الاختبار النهائي

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف السادس ← علوم ← الفصل الأول ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 12:28:25 2024-11-08

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الأول

مراجعة أسئلة هيكل مادة العلوم بريدج متبوعة بالإجابات وملخص للدروس	1
حل تجميعية صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري منهج انسابير	2
تجميعية أسئلة وفق الهيكل الوزاري منهج انسابير	3
الهيكل الوزاري الجديد المسار العام منهج بريدج	4
أسئلة مراجعة نهائية منهج انسابير	5



الصف السادس

الأسئلة الكتابية المتوقعة في العلوم

الفصل الدراسي الأول 2024-2025

بإذن الله تعالى

هذا اجتهاد شخصي

أ/ العدل جمال العدل



الأسئلة الكتابية المتوقعة في اختبار الفصل الدراسي الأول للصف السادس العام الدراسي 2024 / 2025

لخص معلومات عن حالات المادة الشائعة الـ 3 عبر إتمام المخطط..

الغاز	السائل	الصلب	
ليس له شكل محدد؛ يملأ الوعاء الذي يوضع فيه	غير محدد؛ يأخذ شكل الوعاء الذي يوضع فيه	محدد	الشكل
غير محدد؛ يملأ الوعاء الذي يوضع فيه	محدد	محدد	الحجم
متباعدة جدًا	متقاربة	متقاربة	التحيز بين الجسيمات
ضعيفة جدًا	أضعف من قوى تجاذب جسيمات المواد الصلبة؛ وأقوى من قوى تجاذب جسيمات الغازات	قوية جدًا	قوة التجاذب بين الجسيمات
تتحرك بحرية في كافة الاتجاهات	تتحرك بحرية بالنسبة إلي بعضها بعضًا	تهتز في كافة الاتجاهات	كيفية حركة الجسيمات

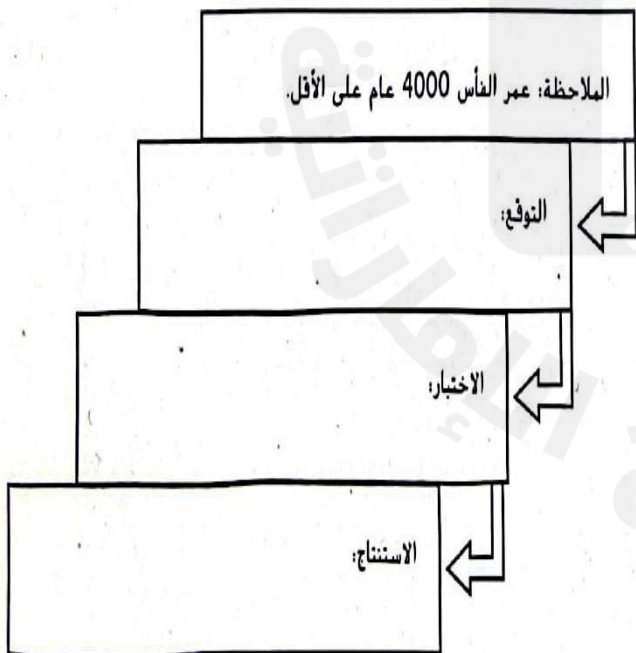
العدل جمال : معلم العلوم

لخص معلومات عن حالات المادة الشائعة الـ 3 عبر إتمام المخطط..

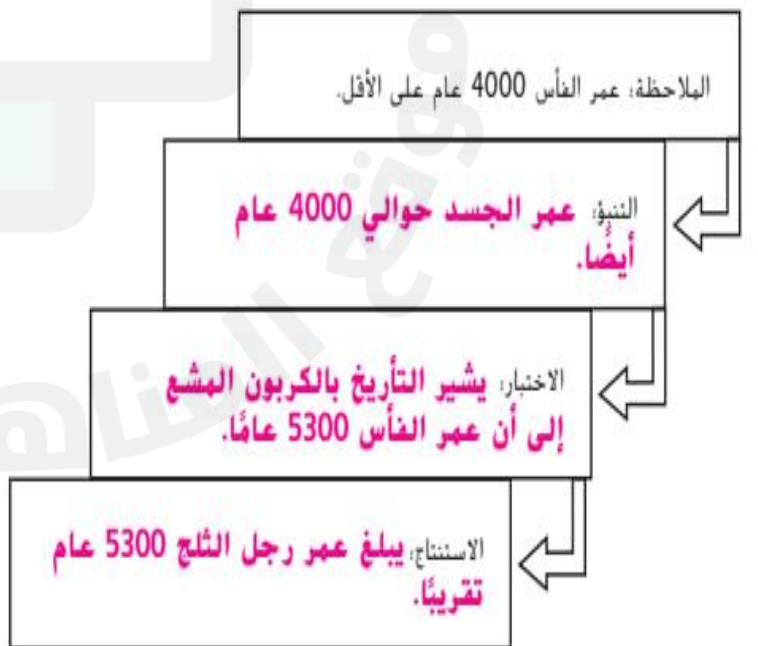
الغاز	السائل	الصلب	
			الشكل
			الحجم
			التحيز بين الجسيمات
			قوة التجاذب بين الجسيمات
			كيفية حركة الجسيمات

العدل جمال : معلم العلوم

رُتب تطوير الاستنتاج المبكر الخاص برجل الثلج الذي عثر عليه في جبال الألب.

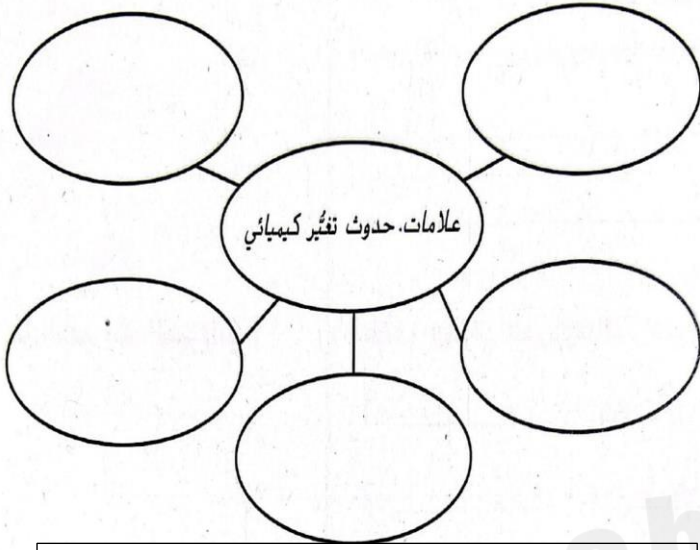


رُتب تطوير الاستنتاج المبكر الخاص برجل الثلج الذي عثر عليه في جبال الألب.



العدل جمال العدل

أكهل منظّم البيانات أدناه بخمس علامات عن تغيّر كيميائي.



العل جمال : معلم العلوم

أكهل منظّم البيانات أدناه بخمس مؤشرات عن تغيّر كيميائي.



العل جمال : معلم العلوم

صنّف أجزاء أنواع المحاليل المختلفة.

نوع المحلول	الهذيب عبارة عن	يمكن أن يكون المذاب
المادة الصلبة		
المادة السائلة		
المادة الغازية		

العل جمال : معلم العلوم

صنّف أجزاء أنواع المحاليل المختلفة.

نوع المحلول	الهذيب عبارة عن	يمكن أن يكون المذاب
المادة الصلبة	صلب	غازًا أو صلبًا
المادة السائلة	سائل	صلبًا و/أو سائلًا و/أو غازًا
المادة الغازية	غاز	غازًا

العل جمال : معلم العلوم

قابل بين المحاليل المركزة والمخففة.



مثّل التركيز في صورة معادلة.

التركيز (C) =

قابل بين المحاليل المركزة والمخففة.



مثّل التركيز في صورة معادلة.

التركيز (C) = $\frac{\text{كتلة المذاب (m)}}{\text{حجم المحلول (V)}}$

اربط بين الملاحظة والتوقع.

الملاحظة

تشير المواد النباتية بالقرب
من رجل الثلج إلى أنه
قد كان على ارتفاعات
منخفضة قبيل موته.

التوقع

العدل جمال : معلم العلوم

التنبؤ

تشير نباتات المرتفعات
المنخفضة الموجودة في
القناة الهضمية للجنة إلى أن
رجل الثلج كان بالفعل على
ارتفاع منخفض قبل موته.

الملاحظة

تشير المواد النباتية بالقرب
من رجل الثلج إلى أنه
قد كان على ارتفاعات
منخفضة قبيل موته.

رتب تحليل الخطأ بشأن تلوث حبوب اللقاح المحتمل من مختبر
د/ أوجل.

رتب تحليل الخطأ بشأن تلوث حبوب اللقاح المحتمل من مختبر
د/ أوجل.

وُجدت حبوب اللقاح في عينة القناة الهضمية الخاصة بـ رجل الثلج.
الشك:

العينة كانت ملوثة

وُجدت حبوب اللقاح في عينة القناة الهضمية الخاصة بـ رجل الثلج.
الشك:

اختبار مجموعة الضبط: محلول ملحي ومعدات
حديثة التعقيم: لم تظهر بها حبوب لقاح

اختبار مجموعة الضبط:

استنتاج تحليل الخطأ:
لا يوجد تلوث

استنتاج تحليل الخطأ:

اربط بين الاستنتاج والاستنتاج المعدل.

اربط بين الاستنتاج والاستنتاج المعدل.

الاستنتاج المعدل

سافر رجل الثلج من أماكن
مرتفعة إلى أخرى منخفضة
ثم إلى الأماكن المرتفعة في
أواخر أيام حياته، حيث مات
بسبب الإصابة وليس بسبب
التعرض لعوامل الطقس.

الاستنتاج

تشير محتويات القناة
الهضمية لرجل الثلج إلى
أنه مات في الربيع.

الاستنتاج المعدل

تشير محتويات القناة
الهضمية لرجل الثلج إلى
أنه مات في الربيع.

الابتكار وضح كيف أن الفرضية المبكرة في الاستقصاء العلمي لرجل الثلج لم يدعمها الدليل.

الابتكار وضح كيف أن الفرضية المبكرة في الاستقصاء العلمي لرجل الثلج لم يدعمها الدليل.

تقبل كل الإجابات المعقولة. نموذج الإجابة: نظرًا لأن الجسد كان محفوظًا جيدًا في

الثلج، اعتقد العلماء في البداية أن الرجل مات في فصل الخريف، فسرعان ما غطته

الثلوج. لكن تشير حبوب اللقاح الموجودة في قناته الهضمية إلى أن آخر وجبات تناولها

كانت في فصل الربيع.

العدل جمال : معلم العلوم

صنّف التغيرات. وحدد خمسة أنواع من التغيرات الفيزيائية وخمسة أنواع من التغيرات الكيميائية.

التغيرات الفيزيائية	التغيرات الكيميائية

صنّف التغيرات. وحدد خمسة أنواع من التغيرات الفيزيائية وخمسة أنواع من التغيرات الكيميائية.

التغيرات الفيزيائية	التغيرات الكيميائية
الانصهار	تغير اللون
الغليان	الاحتراق
تغير الشكل	الصدأ
الخلط	تكوّن غاز
الذوبان	تكوّن راسب

الحل جمال : معتم الطوم

ميّز بين وحدات بناء المادة.

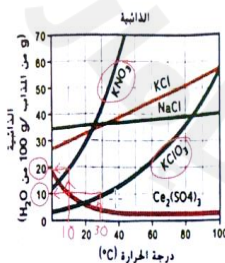
ميّز بين وحدات بناء المادة.

المادة	الوصف
الذرة	
المادة	
العنصر	
جزيء	
المركّب	

المادة	الوصف
الذرة	وحدة بناء جميع المواد
المادة الكيميائية	مادة لها تركيب ثابت دائماً.
العنصر	مادة تتكون من نوع واحد فقط من الذرات
الجزيء	ذرتان أو أكثر تربط بينها روابط كيميائية
المركّب	مادة مركّبة من عنصرين أو أكثر ترتبط كيميائياً فيما بينها بطريقة ما

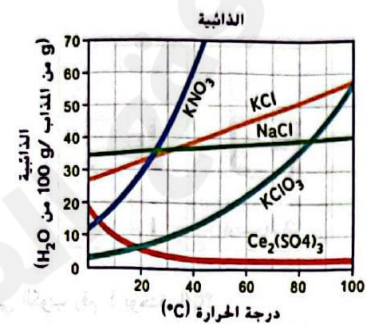
ثانياً:

مستخدماً منحنى الذائبية التالي، أجب عن الأسئلة التي تليها:



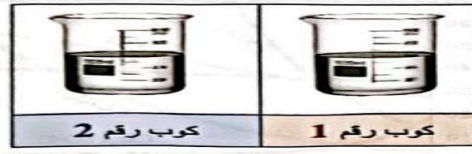
سؤال
كتابي
من العجايب
الماضي

- كم جراماً من KNO_3 سيذوب في 100 g من الماء عند درجة 10°C ؟ $20g$
- ما ذائبية $KClO_3$ عند درجة حرارة 30°C ؟ $10g$
- أي من الأملاح تقل ذائبيتها بزيادة درجة الحرارة ؟ $Ce_2(SO_4)_3$



1. كم جراماً من KNO_3 سيذوب في 100 g من الماء عند درجة 10°C ؟
2. ما ذائبية $KClO_3$ عند درجة حرارة 30°C ؟
3. أي من الأملاح تقل ذائبيتها بزيادة درجة الحرارة ؟

في الشكل أدناه كوبان يحتوي كل منهما على 0.6 L من الماء، إذا تمت إذابة 12 g من الملح في الكوب رقم 1 و 3.6 g من نوع الملح نفسه في الكوب رقم 2.



الحل جمال : معلم العلوم

أ- ما تركيز الملح في الكوب رقم 1 بوحدة g/L؟

.....
.....
.....

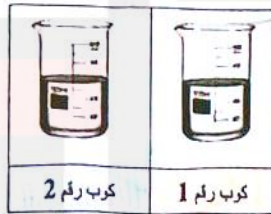
ب- ما تركيز الملح في الكوب رقم 2 بوحدة g/L؟

.....
.....
.....

ج - أي المحلولين (1 أم 2) يُعد محلولًا مخففًا؟

.....

في الشكل أدناه كوبان يحتوي كل منهما على 0.6 L من الماء، إذا تمت إذابة 12 g من الملح في الكوب رقم 1 و 3.6 g من نوع الملح نفسه في الكوب رقم 2.



أ- ما تركيز الملح في الكوب رقم 1 بوحدة g/L؟

$$C = \frac{m}{V} = \frac{12 \text{ g}}{0.6 \text{ L}} = 20 \text{ g/L}$$

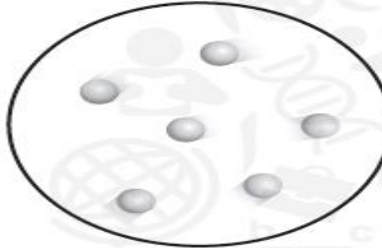
ب- ما تركيز الملح في الكوب رقم 2 بوحدة g/L؟


$$C = \frac{m}{V} = \frac{3.6 \text{ g}}{0.6 \text{ L}} = 6 \text{ g/L}$$


الحل جمال : معلم العلوم

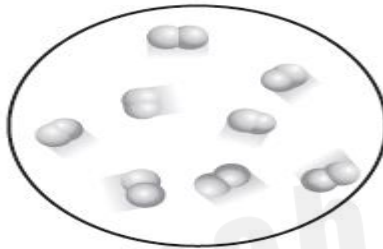
صنف الأشكال التالية : (عنصر --- جزئ --- مركب --- خليط --- عنصر)

استخدم الشكل أدناه للإجابة عن السؤالين 12 و 13.

.A 

.B 

.C 

.D 

تحريك المحلول



سحق المذاب



زيادة درجة الحرارة



الدكتور جمال : معلم العلوم

نظم انسخ منظم البيانات واستخدمه لتنظيم
ثلاثة عوامل تزيد من سرعة ذوبان مذاب في
سائل ما.

عوامل تزيد من
سرعة الذوبان

زيادة درجة الحرارة، سحق المذاب، تقليب المحلول

(السكر) التي يمكن إذابتها في مذيب (الماء). إنَّ الذائبية هي أقصى كمية من المذاب يمكن أن تذوب في كمية معينة من المذيب عند درجة حرارة وضغط معينين. إذا كانت مادة كيميائية ما ذات ذائبية عالية، فإنَّ من الممكن أن تذوب كمية أكبر منها في كمية معينة من المذيب.

الدكتور جمال : معلم العلوم

صنف الصور التالية إلى (بوليمرات - سبائك - مواد مؤلفة - بلاستيك --



العل جمال : معط العنوم



للحديد القابلية للصدأ.



الفحم قابل للاشتعال لأن له القابلية ليحترق.

انتبهوا على التعريفات لكل خاصية من الخواص الميكانيكية

الجدول 2 الخواص الميكانيكية

<p>tension shear compression twisting</p>	<p>القوة: يتم تحديد قوة المادة من خلال مدى تحملها للقوى المختلفة مثل الشد والضغط والقص والانشاء.</p>
	<p>الليونة: الليونة هي قدرة المادة على التمدد خارج نطاق شكلها ثم العودة لشكلها الأصلي.</p>
	<p>الصلابة: يتم تحديد صلابة المادة بقدرتها على تحمل الخدوش والانبعاج والقطع.</p>
	<p>المرونة: ويُقصد بهذا الخاصية القدرة على مقاومة الانكسار نتيجة الانشاء.</p>

العل جمال : معط العنوم

الخواص

أمثلة

الخواص

أمثلة

الخواص الفيزيائية

الخواص الفيزيائية

التوصيل والكثافة ونقطة الذوبان

الخواص الكيميائية

الخواص الكيميائية

وإمكانية الذوبان

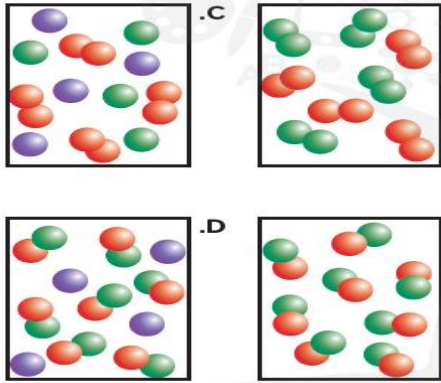
الخواص الميكانيكية

الخواص الميكانيكية

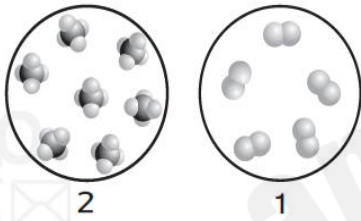
قابلية الاحتراق وإمكانية الصدأ.

القوة والليونة والصلابة والإجهاد

أي مما يلي يمثّل خليطاً من عنصرين؟



استخدم الأشكال أدناه للإجابة عن السؤال 1.



1. أي من العبارات التالية تصف الشكلين؟

- A. يمثّل الشكلان 1 و2 مخاليط.
B. يمثّل الشكلان 1 و2 مواد.
C. يمثّل الشكل 1 خليطاً، بينما يمثّل الشكل 2 مادة.
D. يمثّل الشكل 1 مادة، بينما يمثّل الشكل 2 خليطاً.



بماذا تختلف المركبات الثلاثة الموضحة أدناه؟



الجدول 1

الخصائص/الوظائف	الصفة والتركيب الجزيئي
 غاز عديم اللون يستخدم كمادة مخدرة	N_2O أكسيد النيتروز
 غاز بُني اللون سام وملوّث للهواء	NO_2 ثاني أكسيد النيتروجين
 سائل أزرق اللون	N_2O_3 ثالث أكسيد ثنائي النيتروجين

الحل جمال : معلم العلوم

.....

.....

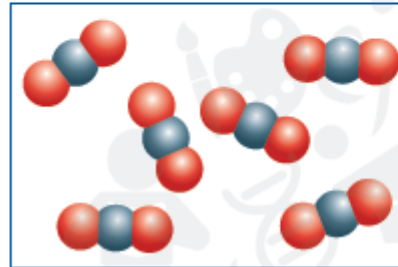
.....

.....

الحل جمال : معلم العلوم

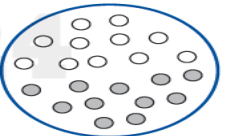
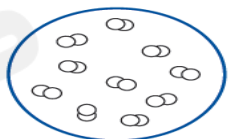
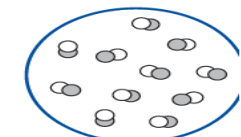
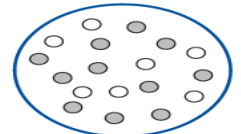
لاحظ هل يمثل النموذج أدناه خليطاً أم مادة كيميائية؟ كيف عرفت؟

.....
.....
.....
.....
.....
.....



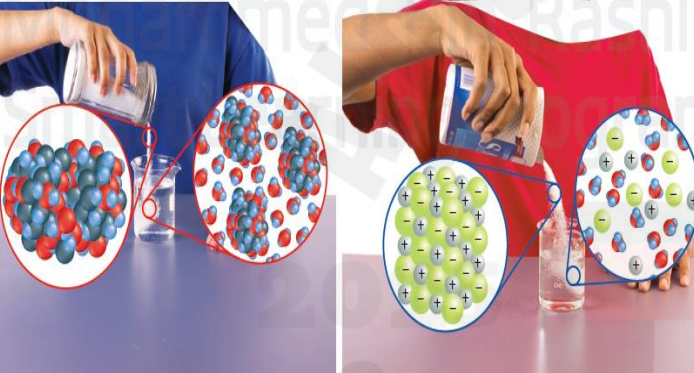
أي مما يلي هو أفضل نموذج لخليط متجانس؟

الشكل 5 إنّ جسيمات السكر هي جزيئات لأنها تتحرك دائماً بعضها مع بعض كوحدة واحدة، بينما لا تتحرك جسيمات الملح بعضها مع بعض كوحدة.



سكر

ملح



ثلاث مسائل

(تدريب 1 مطلوب التركيز ولذلك قسمنا الكتلة للمذاب على حجم المذيب)

(تدريب 2 مطلوب الكتلة ولذلك ضربنا التركيز ضرب الحجم)

(تدريب 3 مطلوب الحجم للمذيب ولذلك قسمنا الكتلة على التركيز)

مهارات الرياضيات

حساب التركيز

إيجاد قيمة التركيز

افترض أنك تريد حساب تركيز الملح في علبة حساء حجمها 0.4 L. تظهر الكتابة على ظهر العلبة أنها تحتوي على 1.6 g من الملح. فكم يكون تركيزه بوحدة g/L؟

بعبارة أخرى، كم تكون كمية الملح الموجودة في 1 L من الحساء؟

1. هذه هي القيم المُعطاة لك: الكتلة: 1.6 g

2. هذا ما تحتاج إلى إيجاده: الحجم: 0.4 L

3. استخدم هذا القانون: التركيز: C

4. عوض: $C = \frac{m}{V} = \frac{1.6}{0.4} = 4 \text{ g/L}$

عن قيمتي m و V في القانون، ثم قم بالقسمة.

الإجابة: إنّ التركيز هو 4 g/L. كما قد تتوقع، فإنّ 0.4 L من الحساء يحتوي على كمية أقل (1.6 g) من الحساء (4 g). مع ذلك، فإنّ تركيزي كلتا الكميتين من الحساء متساويان 4 g/L.

تدريب

1. ما مقدار تركيز 5 g من السكر في 0.2 L من المحلول؟

2. كم عدد جرامات الملح في 5 L من محلول بتركيز 3 g/L؟

3. لنفترض أنك أضفت ماءً إلى 6 g من السكر، لتحضير محلول بتركيز 3 g/L. ما الحجم الكلي للمحلول؟



Find text or tools

تدريب

1. ما مقدار تركيز 5 g من السكر في 0.2 L من المحلول؟

2. كم عدد جرامات الملح في 5 L من محلول بتركيز 3 g/L؟

3. لنفترض أنك أضفت ماءً إلى 6 g من السكر، لتحضير محلول بتركيز 3 g/L. ما الحجم الكلي للمحلول؟

$$C = \frac{m}{V} = \frac{5 \text{ g}}{0.2 \text{ L}} = 25 \text{ g/L} \text{ (1)}$$

$$m = C \times V = 5 \times 3 = 15 \text{ g} \text{ (2)}$$

$$V = \frac{m}{C} = \frac{6 \text{ g}}{3 \text{ g/L}} = 2 \text{ L} \text{ (3)}$$

لديك محلول تركيزه 3g/L وحجمه 5L كم تكون عدد الجرامات للملح في هذا المحلول؟

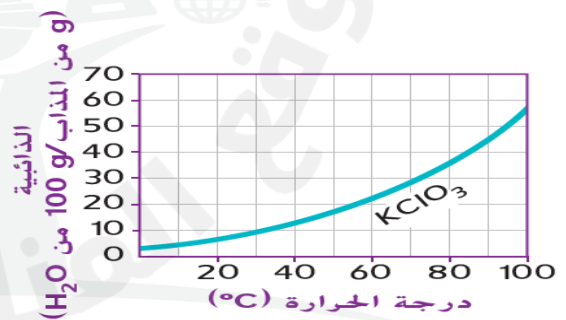
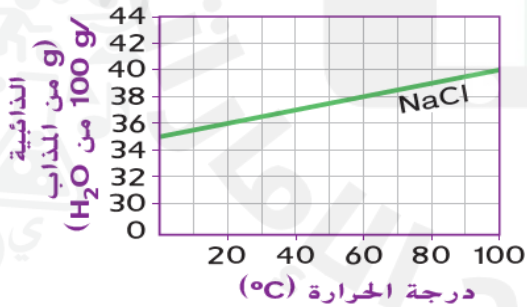
افترض أنك تريد حساب تركيز الملح في علبة حساء حجمها 0.4 L. تظهر الكتابة على ظهر العلبة أنها تحتوي على 1.6 g من الملح. فكم يكون تركيزه بوحدة g/L؟

لنفترض أنك أضفت ماءً إلى 6 g من السكر، لتحضير محلول بتركيز 3 g/L. ما الحجم الكلي للمحلول؟

ما مقدار تركيز 5 g من السكر في 0.2 L من المحلول؟

2. اقرأ رسماً بيانياً استخدم الرسم البياني لتحديد ما يمكن أن تلاحظه في محلول يحتوي على 30 g من $KClO_3$ في 100 g من الماء عند $10^\circ C$.

يُظهر الرسم البياني أدناه ذائبية كلوريد الصوديوم (NaCl) في الماء.



ما كتلة كلوريد الصوديوم التي يجب إضافتها إلى 100 g من الماء عند $80^\circ C$ للحصول على محلول ملح مشبع؟

ياريت تكتبوا (الملاحظة - الفرضية - الفرضية المعدلة - التوقع - الاستنتاج -) سؤال مضمون بالاختبار المقالي

الملاحظات: المادة النباتية

القريبة من الجسد والتي ستم دراستها - العشب في الحذاء والقطعة من القوس وفاكهة البرقوق الشائك والفحم الملقوف في أوراق نبات القيقب والخشب الضحمي من 8 أشجار مختلفة - 7 من ضمن 8 أنواع من الخشب الضحمي تنمو على ارتفاعات أقل **الفرضية:** كان رجل الثلج على ارتفاع أقل قبل أن يموت لأن النباتات التي تم العثور عليها بالقرب منه لا تنمو إلا على ارتفاعات أقل. **التوقع:** إذا تم العثور على هذه النباتات في الجهاز الهضمي للجنة. فقد كان الرجل فعلاً على ارتفاع أقل قبل أن يموت مباشرة. **السؤال:** ما الذي أكله رجل الثلج في اليوم السابق على موته؟

الملاحظة: تحتوي القناة

الهضمية لرجل الثلج على حبوب لقاح من شجرة الشرد ونباتات أخرى تثمر في الربيع. **الاستنتاج:** عن طريق المعرفة بمعدل تحليل الطعام واللقاح بعد ابتلاع كل منهما. يمكن استنتاج أن رجل الثلج أكل ثلاث مرات في يوم موته. **التنبؤ:** مات رجل الثلج في الربيع خلال ساعات من هضم حبوب لقاح الشرد.

الملاحظة: تم العثور على جثة مدفونة في الثلج في جبال الألب في تيرول.

الفرضية: الجثة التي تم العثور عليها في جبال الألب في تيرول هي لأستاذ موسيقى اختفى عام 1938 ولم يتم العثور عليه.

الملاحظة: أشارت القطع الأثرية بالقرب من الجسم إلى أن الجسم كان أقدم بكثير من الفترة التي كان يعيشها أستاذ الموسيقى.

الفرضية المعدلة: ماتت الجثة التي تم العثور عليها قبل وقت طويل من عام 58 لأن الأدوات الصناعية الموجودة بقربها تبدو من عصر سابق على ثلاثينيات القرن العشرين.

التوقع: إذا كانت المواد الصناعية تخص الجثة وتعود إلى عصر سابق على ثلاثينيات القرن العشرين. فالجثة ليست لأستاذ الموسيقى.

الاستنتاج: بناءً على شكل الفأس. يبلغ عمرها 4,000 سنة على الأقل.

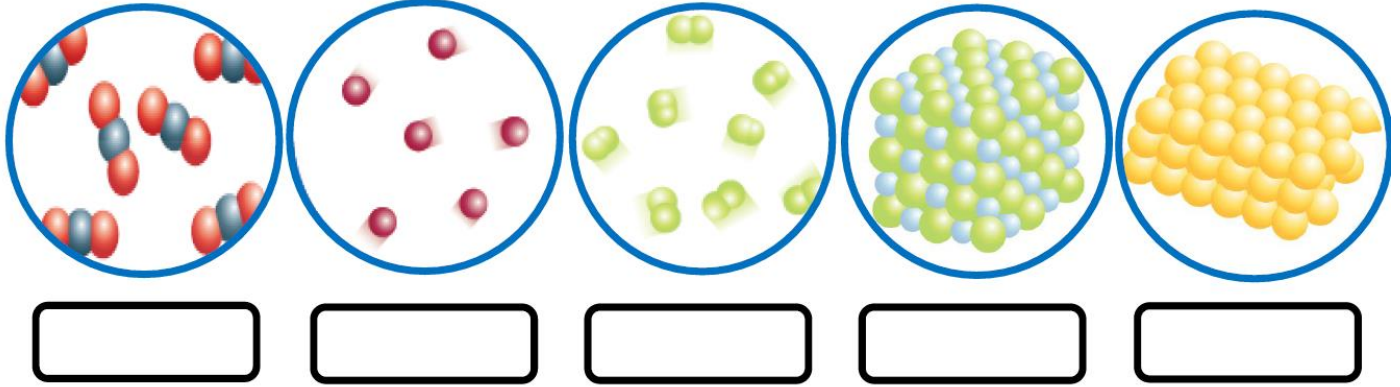
التنبؤ: إذا كان عمر الفأس يبلغ 4,000 سنة على الأقل. فإن عمر الجسد الذي تم العثور عليه بجوارها يبلغ أيضًا 4,000 سنة على الأقل. **نتائج الاختبار:** أوضح التأريخ بالكربون المشع أن عمر الرجل يبلغ 5,300 سنة.

بعد الكثير من الملاحظات والفرضيات المعدلة والاختبارات. يمكن في الغالب التوصل إلى استنتاجات.

الاستنتاج: يبلغ عمر رجل الثلج 5,300 سنة تقريبًا. كان زائرًا موسميًا للجبال العالية. ومات في الخريف. عندما أتى الشتاء أصبح جسد رجل الثلج مدفونًا ومجمدًا في الجليد مما حفظ جسده.

كتابي

22- اكتب ما تشير إليه النماذج التالية:



الغازية	السائلة	الصلبة	حالات المادة
متغير	متغير (يأخذ شكل الوعاء)	ثابت (محدد)	الشكل
متغير	ثابت (محدد)	ثابت (محدد)	الحجم
عشوائية	انزلاقية	أهتزازية (لا تنتقل)	حركة الجزيئات
كبيره جدا	متوسطة	صغيرة (مقاربة جداً)	المسافة بين الجزيئات
صغيرة جدا (ضعيفة)	متوسطة	كبيرة جداً	قوى التجاذب بين الجزيئات



العوامل التي تؤثر في ذائبية المذابة

