تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

almanahj.com/ae
2025 2024
موقع المناهج الإماراتية

تدريبات وأسئلة امتحانات سابقة متبوعة بنموذج الحل

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-24 23:16:52

المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس

صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الأول

1	حل نموذج اختبار وفق الهيكل الوزاري منهج انسباير القسم الكتابي
2	نموذج اختبار وفق الهيكل الوزاري منهج انسباير القسم الكتابي
3	دليل تصحيح أسئلة الامتحان النهائي منهج بريدج القسم الورقي العام 2023-2024
4	أسئلة الامتحان النهائي منهج بريدج القسم الالكتروني للعام 2023-2024
5	حل الكراسة التدريبية للاختبار النهائي وفق الهيكل الوزاري

مدرسة عبدالله بن ناصر - الحلقة الثانية بنين
Abdulla Bin Nasser Boys' School - Cycle 2

مؤسسة الإمارات للتعليم المدرسي
EMIRATES SCHOOLS ESTABLISHMENT

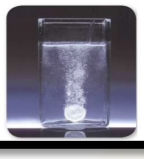
تدريبات إضافية وأسئلة امتحانات سابقة لمادة العلوم الصف السادس الفصل الدراسي الأول مع نموذج الحل

اعداد المعلمة : صفية السيد الدسوقي

(2023-2024

أي من التالية **ليس** مؤشراً على حدوث تفاعل كيميائي؟

تكون فقاعات الغاز



ذوبان مسحوق الشراب

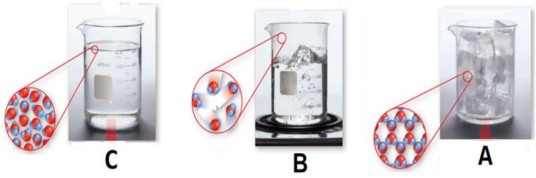
تغير اللون

تكون راسب

(2023-2024

يوضح الشكل أدناه ثلاثة أكواب (A، B، C)، وجميعها يحتوي جسيمات من نفس المادة.

أي حالات المادة التي أشير إليها باللون **الأحمر** مُمثلة في الأكواب الثلاثة؟



الكوب	A	B	C
حالة المادة	سائلة	صلبة	غازية

الكوب	A	B	C
حالة المادة	صلبة	غازية	سائلة

الكوب	A	B	C
حالة المادة	صلبة	سائلة	غازية

الكوب	A	B	C
حالة المادة	سائلة	غازية	صلبة

(2023-2024

أي أنواع موارد المواد يُمثل الشكل أدناه؟

المواد الخام

المواد المعالجة

المواد المصنعة

المواد الاصطناعية

(2023-2024

أي أنواع المواد يستخدمه الأطباء لاستبدال العظام المكسورة أو إصلاحها؟

البوليمرات

الخزفيات

المؤلفة

السبائك

(2023-2024

أي من العبارات التالية **صحيحة** فيما يتعلق بالمركبات أدناه؟

تتشابه المركبات الثلاثة بعدد الذرات المكوّنة لكل مركب

تتشابه المركبات الثلاثة أن لها نفس الخواص

تحتوي المركبات الثلاثة على عناصر مختلفة

تحتوي المركبات الثلاثة على العنصرين نفسهما النيتروجين والأكسجين

(2023-2024

أي مما يلي الأسرع في الذوبان؟

مكعب سكر كتلته 10 g في كوب من الشاي البارد بدون تحريك

مسحوق سكر كتلته 10 g في كوب من الشاي الساخن مع التحريك

مسحوق سكر كتلته 10 g في كوب من الشاي الساخن بدون تحريك

مكعب سكر كتلته 10 g في كوب من الشاي البارد مع التحريك

(2023-2024

صمم سالم الجدول أدناه لتحديد معايير مجموعة من المعاطف ليختار أفضل معطف لشرائه.

ماذا يُسمى هذا التصميم الذي صنعه سالم؟

معايير المعطف					
	التكلفة	اللون	التدفئة	طول المعطف	الإجمالي
معطف 1	+1	+1	+1	−1	+2
معطف 2	0	0	0	0	0
معطف 3	−1	+1	0	−1	−1

مخطط بيو

النموذج التجريبي

العصف الذهني

بيان المشكلة

(2023-2024

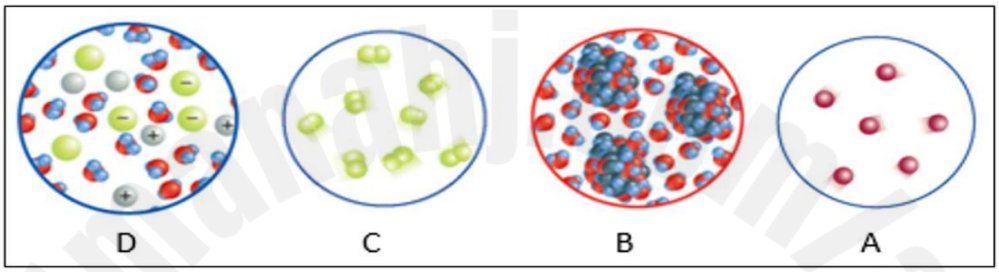
الهواء محلول يحتوي على 78% من النيتروجين و21% من الأكسجين و 1% من غازات أخرى أي مما يلي يُعد المذيب في الهواء؟

الأكسجين | غازات أخرى

النيتروجين | كلاً من النيتروجين والأكسجين

(2023-2024

أي من الأشكال التالية **لا يحتوي** على جزيئات؟



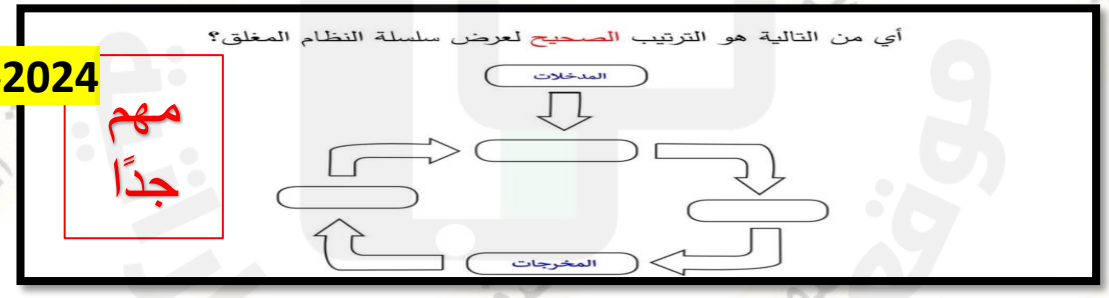
A | B

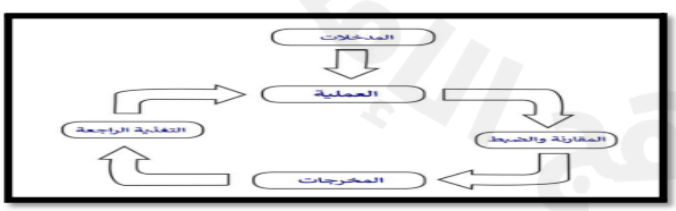
C | D

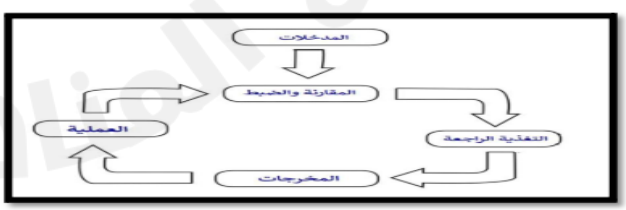
(2023-2024

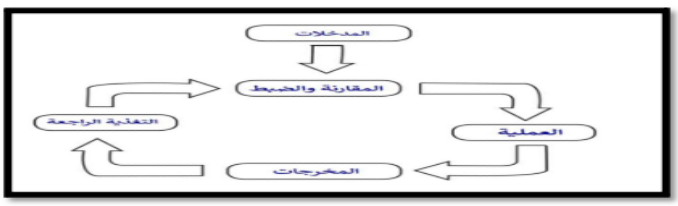
مهم جدًا

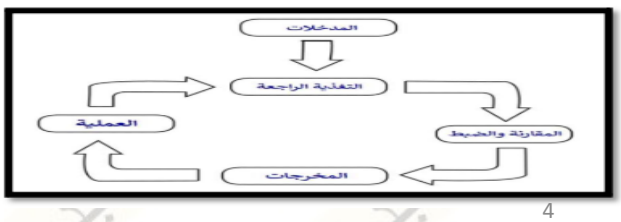
أي من التالية هو الترتيب **الصحيح** لعرض سلسلة النظام المغلق؟











(2023-2024

أي مما يلي هو خاصية كيميائية؟

الكثافة

قابلية الاشتعال

درجة الغليان

قابلية الذوبان

ما أهمية اكتشاف منطقة ساروق الحديد ؟

1	معرفة النشاط الصناعي والحياة اليومية خلال العصر الحديدي في الجزيرة العربية
2	تقديم أدلة شاملة تثبت صنع السبائك النحاسية ومشغولات من الذهب والفضة
3	تشكيل صورة كاملة مع مواقع أثرية أخرى حول التاريخ القديم لدولة الإمارات العربية المتحدة

(2023-2024

1 فقط

1 و 2

3 فقط

1 و2 و3

(2023-2024

أي مجموعة الخواص التالية يجب أخذها في الاعتبار عند تقييم استخدام مواد هياكل السيارات من قبل مصممي السيارات؟

القوة ، الصلابة ، القدرة على تكون الصدأ

الليونة، المرونة ، توصيل التيار الكهربائي

درجة الانصهار ، المرونة ، الانجذاب للمغناطيس

الكثافة ، القوة ، التحول إلى مادة جديدة

يُمثل الشكل أدناه مربع البوتاسيوم من الجدول الدوري، ، أي مما يلي **صحيح** عن عنصر البوتاسيوم؟

(2023-2024

تحتوي ذرة البوتاسيوم على 19 إلكترون و39 بروتون

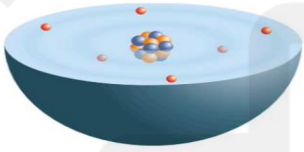
تحتوي ذرة البوتاسيوم على 19 إلكترون و19 بروتون

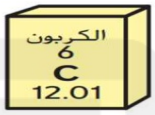
تحتوي ذرة البوتاسيوم على 20 إلكترون و19 بروتون

تحتوي ذرة البوتاسيوم على 19 إلكترون و20 بروتون

(2023-2024

بالنسبة لذرة الكربون المتعادلة بالشكل أدناه، أي من مخططات التغيُّر تدل على تكوّن نظير لذرة الكربون؟





- 6 بروتونات
- 6 نيوترونات
- 6 إلكترونات

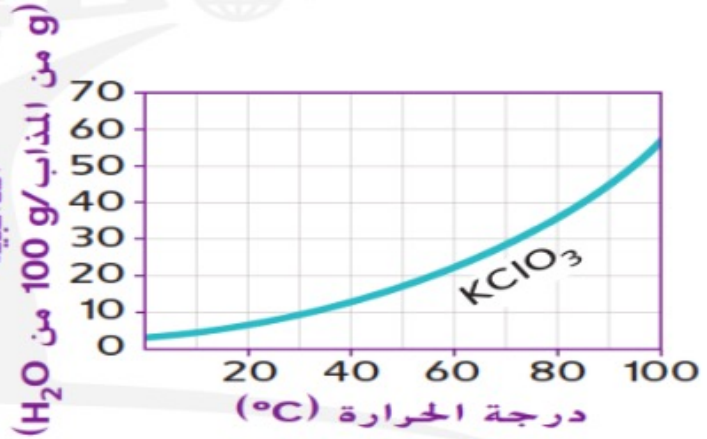
التغيُّر	الناتج
البروتونات إضافة بروتون واحد	• 7 بروتونات • 7 نيوترونات • 7 إلكترونات

التغيُّر	الناتج
الإلكترونات إضافة إلكترون واحد	• 6 بروتونات • 6 نيوترونات • 7 إلكترونات

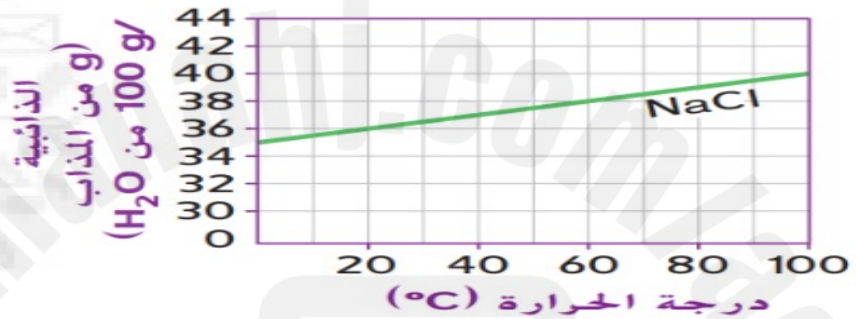
التغيُّر	الناتج
النيوترونات إضافة نيوترون واحد	• 6 بروتونات • 7 نيوترونات • 6 إلكترونات

التغيُّر	الناتج
الإلكترونات فقد إلكترون واحد	• 6 بروتونات • 6 نيوترونات • 5 إلكترونات

2. **اقرأ رسماً بيانيًا** استخدِم الرسم البياني لتحديد ما يمكن أن تلاحظه في محلول يحتوي على 30 g من $KClO_3$ في 100 g من الماء عند 10°C.



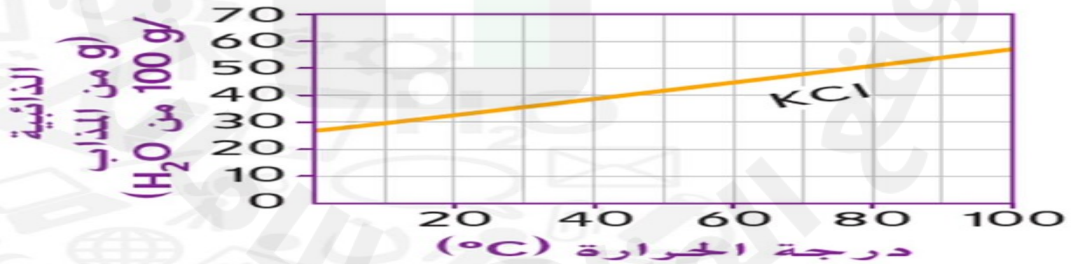
2. يُظهر الرسم البياني أدناه ذائبية كلوريد الصوديوم (NaCl) في الماء.



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

100 g	40 g	39 g	36 g

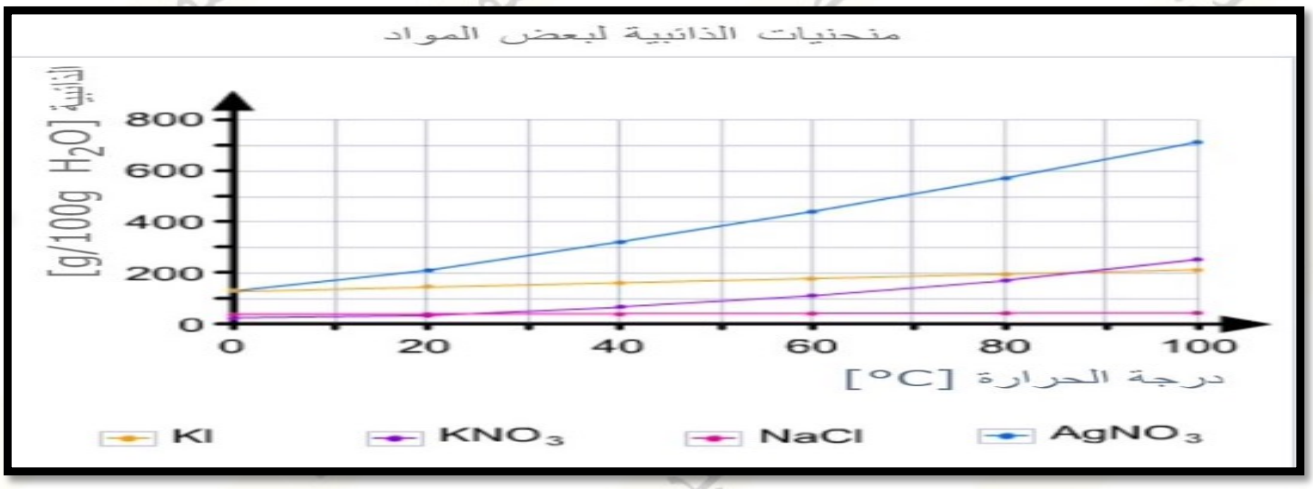
توقّع يُظهر الرسم البياني أدناه ذائبية كلوريد البوتاسيوم (KCl) في الماء.



تخيّل أنك قمت بتحضير محلول يحتوي على 50 g من كلوريد البوتاسيوم (KCl) في 100 g من المحلول. توقّع ما يمكن أن تلاحظه عندما ترفع درجة الحرارة تدريجيًا من 0°C إلى 100°C.

عند درجة حرارة 0°C

عند درجة حرارة 100 °C



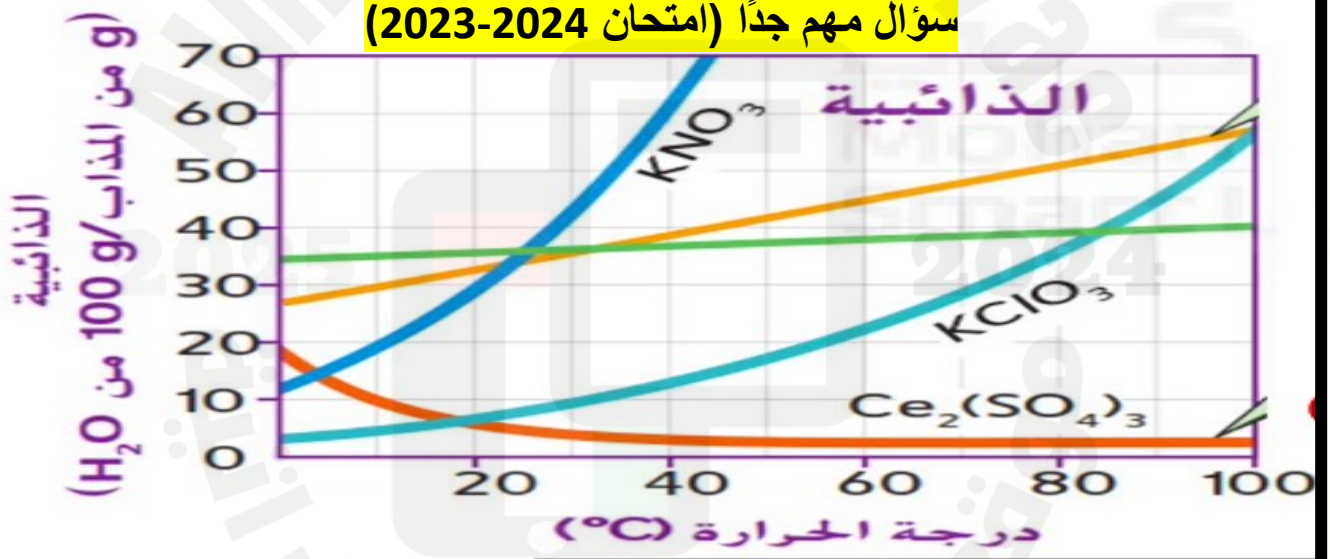
عند اي درجة حرارة يتساوى KI مع KNO_3 من حيث الذائبية ؟

$0^o C$ – $88^o C$ $-200^o C$

عند اي درجة حرارة يمكن أن يذيب 100 g من الماء $210\ g\ AgNO_3$ ؟

$0^o C$ – $20^o C$ $-100^o C$

سؤال مهم جدًا (امتحان 2024-2023)



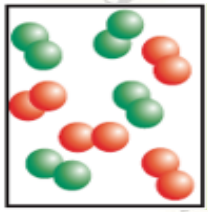
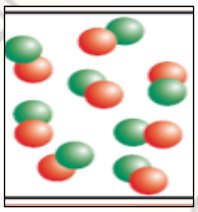
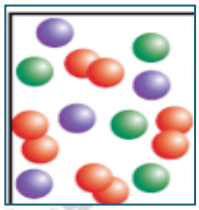
1 . كم جرامًا من KNO_3 سيذوب في 100 g من الماء عند درجة حرارة $10\ ^0C$ ؟

2. ما ذائبية $KClO_3$ عند درجة حرارة $30\ ^0C$؟

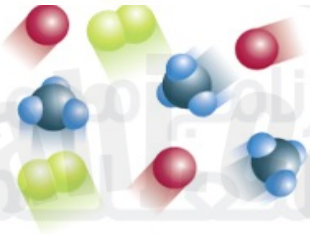
3 . أي الأملاح تزداد ذائبيتها بازدياد درجة الحرارة ؟

4 . أي الأملاح تقل ذائبيتها بازدياد درجة الحرارة ؟

أي مما يلي يمثل خليطا من عنصرين

قارن بين المادتين التاليتين بملء الجدول أدناه **امتحان 2024-2023**

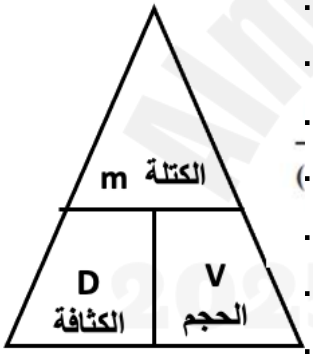
المادة / أوجه الاختلاف		
تصنيف المادة	.....	.....
التركيبة	.....	.....

أكمل خريطة المفاهيم التالية :

سؤال مهم جدًا (امتحان 2023-2024)

ما المادة المكونة للجسم الصلب الغير منتظم اذا علمت أن كتلته =44.8 g

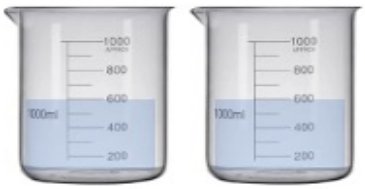
المادة	الكثافة (g / Cm^3)
ذهب	19.3
بيريت	5.02
اسفاليريت	4.15
نحاس	8.96



-

سؤال مهم جداً (امتحان 2023-2024)

في الشكل أدناه كوبان يحتوي كل منهما على 0.6 L من الماء
اذا تمت اذابة 12 g من الملح في الكوب رقم 1
واذابة 3.6 g من نوع الملح نفسه في الكوب رقم 2



كوب 1 كوب 2

أ – ما تركيز الملح في الكوب رقم 1 بوحدة

ب– ما تركيز الملح في الكوب رقم 1 بوحدة

ج– أي المحلولين 1أو 2 يعد محلولًا مخففًا ؟

سؤال مهم جداً (امتحان 2023-2024)

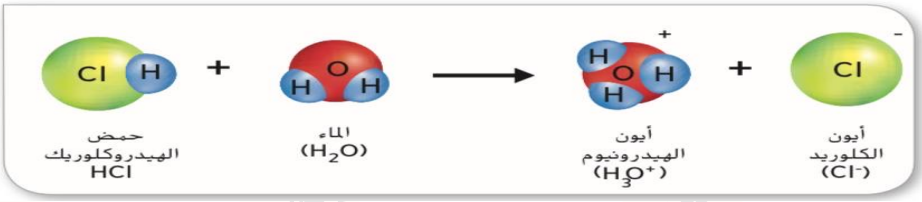
املآ الفراغ بطرق ا فصل الخليط :

الطالبة	الخليط	طريقة الفصل	الخاصية (فيزيائية – كيميائية)
مها	زيت مع ماء		
حصة	سكر مذاب في ماء		
عائشة	برادة حديد ورمل		
شهد	حجارة وتراب		

Almanahj.com/ae
صفية السيد

أسئلة مراجعة على درس المحاليل الحمضية والقاعدية حسب الهيكلة

ما تعريف الحمض حسب الشكل الذي أمامك؟



مادة تنتج أيونات الهيدروكسيد (OH^-) عند ذوبانها في الماء

مادة تنتج أيونات الهيدرونيوم (H_3O^+) عند ذوبانها في الماء

مادة تنتج أيونات الصوديوم (Na+) عند ذوبانها في الماء

ما تعريف القاعدة حسب الشكل الذي أمامك؟

مادة تنتج أيونات الهيدروكسيد (OH^-) عند ذوبانها في الماء

مادة تنتج أيونات الهيدرونيوم (H_3O^+) عند ذوبانها في الماء

مادة تنتج أيونات الكلور (Cl^-) عند ذوبانها في الماء

ما الأيون الذي يتم إنتاجه عند إذابة القاعدة في الماء؟

أيون الهيدروكسيد (OH^-)

أيون الهيدرونيوم (H_3O^+)

أيون الكلور (Cl^-)

ما الأيون الذي يتم إنتاجه عند إذابة الحمض في الماء؟

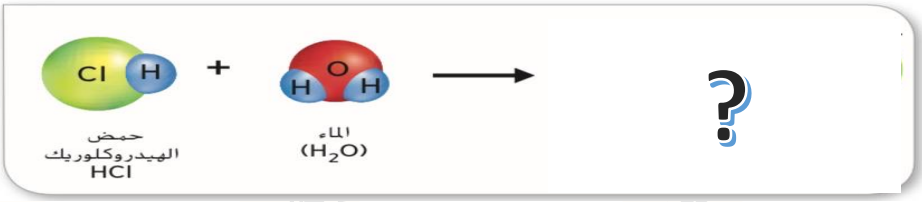
أيون الهيدروكسيد (OH^-)

أيون الهيدرونيوم (H_3O^+)

أيون الكلور (Cl^-)

أسئلة مراجعة على درس المحاليل الحمضية والقاعدية حسب الهيكلة

ما الذي ينتج عند ذوبان حمض الهيدروكلوريك HCl في الماء في المعادلة التالية

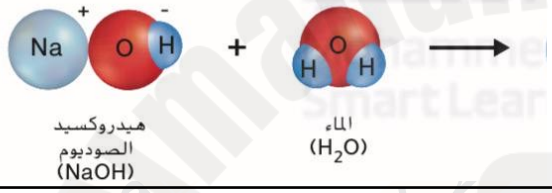


أيون الهيدروكسيد (OH^-)

أيون الهيدرونيوم (H_3O^+)

أيون الصوديوم (Na+)

- **ما الذي ينتج عند ذوبان هيدروكسيد الصوديوم NaOH في الماء في المعادلة التالية**

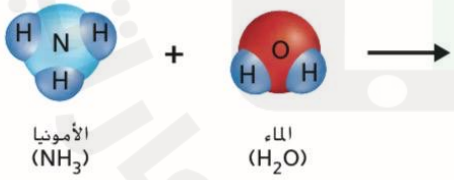


أيون الهيدروكسيد (OH^-)

أيون الهيدرونيوم (H_3O^+)

أيونات الكلور (Cl^-)

ما الذي ينتج عند تفاعل الأمونيا NH_3 مع الماء؟



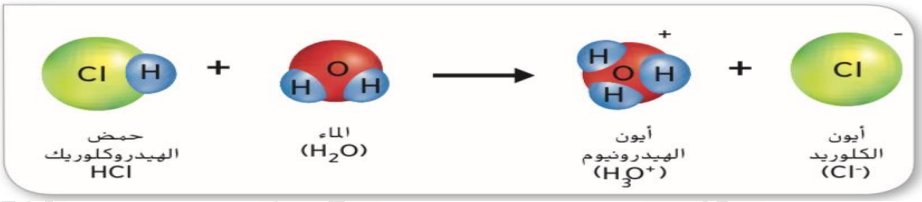
أيونات الهيدروكسيد (OH^-) وأيونات الهيدرونيوم (H_3O^+)

أيونات الأمونيوم (NH_4^+) وأيونات الهيدروكسيد (OH^-)

أيونات الصوديوم (Na^+) وأيونات الكلوريد (Cl^-)

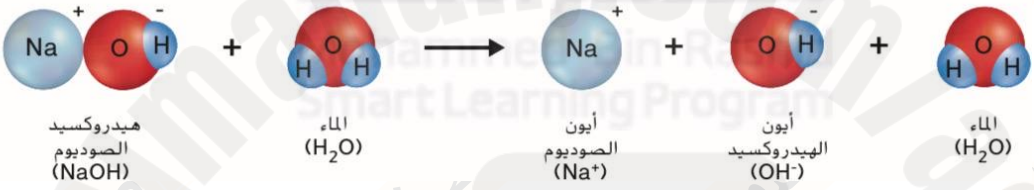
أسئلة مراجعة على درس المحاليل الحمضية والقاعدية حسب الهيكلة

في المعادلة التالية ماهو الاستنتاج الصحيح عن أيون الهيدرونيوم H_3O^+ ؟



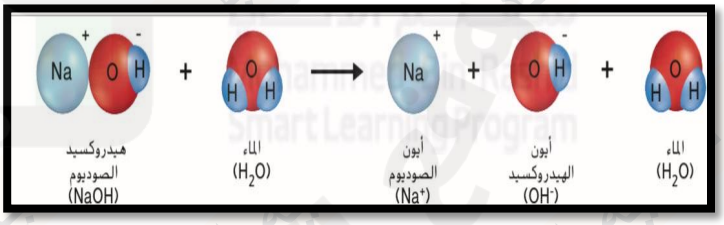
- أيون موجب يتكون من ذرة أكسجين وثلاث ذرات هيدروجين
- أيون سالب يتكون من ذرة هيدرجين وثلاث ذرات هيدروجين
- أيون موجب يتكون من ذرة هيدروجين وذرة كلور

في المعادلة التالية ماهو الاستنتاج الصحيح عن أيون الهيدروكسيد OH^- ؟

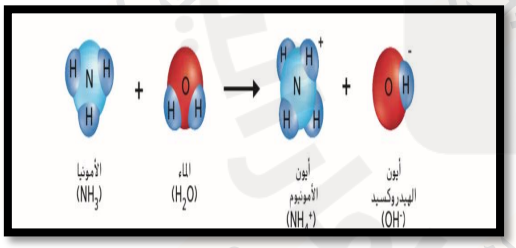


- أيون موجب يتكون من ذرة أكسجين وثلاث ذرات هيدروجين
- أيون سالب يتكون من ذرة هيدروجين وذرة أكسجين
- أيون سالب يتكون من ذرة صوديوم وذرة هيدروجين وذرة أكسجين

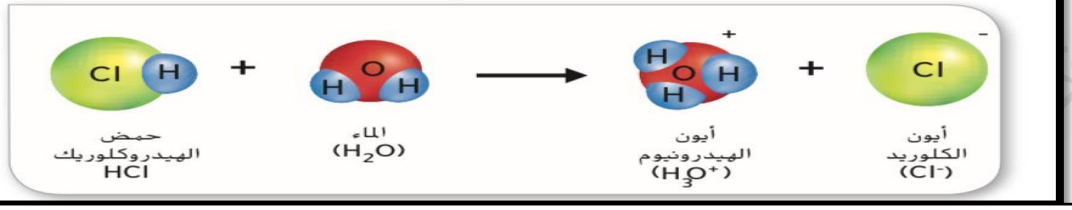
صنف حمض أو قاعدة ولماذا ؟



.....



.....



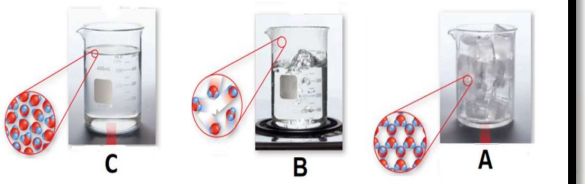
.....

نموذج الحل

(2023-2024

يوضح الشكل أدناه ثلاثة أكواب (A، B، C)، وجميعها يحتوي جسيمات من نفس المادة.

أي حالات المادة التي أشير إليها باللون **الأحمر** مُمثلة في الأكواب الثلاثة؟



الكوب	A	B	C
حالة المادة	سائلة	صلبة	غازية

الكوب	A	B	C
حالة المادة	صلبة	غازية	سائلة

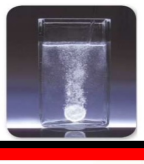
الكوب	A	B	C
حالة المادة	صلبة	سائلة	غازية

الكوب	A	B	C
حالة المادة	سائلة	غازية	صلبة

(2023-2024

أي من التالية **ليس** مؤشراً على حدوث تفاعل كيميائي؟

تكون فقاعات الغاز



ذوبان مسحوق الشراب

تغير اللون

تكون راسب

(2023-2024

أي أنواع موارد المواد يُمثل الشكل أدناه؟

المواد الخام

المواد المعالجة

المواد المصنعة

المواد الاصطناعية

(2023-2024

أي أنواع المواد يستخدمه الأطباء لاستبدال العظام المكسورة أو إصلاحها؟

البوليمرات

الخزفيات

المؤلفة

السبائك

(2023-2024

أي من العبارات التالية **صحيحة** فيما يتعلق بالمركبات أدناه؟

تتشابه المركبات الثلاثة بعدد الذرات المكوّنة لكل مركب

تتشابه المركبات الثلاثة أن لها نفس الخواص

تحتوي المركبات الثلاثة على عناصر مختلفة

تحتوي المركبات الثلاثة على العنصرين نفسهما النيتروجين والأكسجين

(2023-2024

أي مما يلي الأسرع في الذوبان؟

مكعب سكر كتلته 10 g في كوب من الشاي البارد بدون تحريك

مسحوق سكر كتلته 10 g في كوب من الشاي الساخن مع التحريك

مسحوق سكر كتلته 10 g في كوب من الشاي الساخن بدون تحريك

مكعب سكر كتلته 10 g في كوب من الشاي البارد مع التحريك

(2023-2024

صمم سالم الجدول أدناه لتحديد معايير مجموعة من المعاطف ليختار أفضل معطف لشرائه.

ماذا يُسمى هذا التصميم الذي صنعه سالم؟

معايير المعطف					
	التكلفة	اللون	التدفئة	طول المعطف	الإجمالي
معطف 1	+1	+1	+1	−1	+2
معطف 2	0	0	0	0	0
معطف 3	−1	+1	0	−1	−1

مخطط بيو

العصف الذهني

النموذج التجريبي

بيان المشكلة

(2023-2024

الهواء محلول يحتوي على 78% من النيتروجين و21% من الأكسجين و 1% من غازات أخرى أي مما يلي يُعد المذيب في الهواء؟

الأكسجين

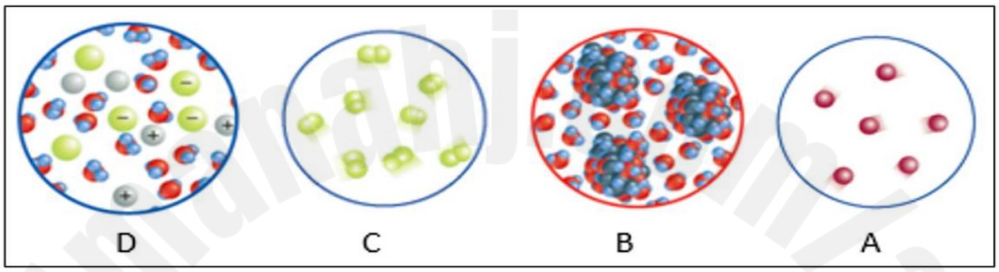
غازات أخرى

النيتروجين

كلاً من النيتروجين والأكسجين

(2023-2024

أي من الأشكال التالية **لا يحتوي** على جزيئات؟



A

B

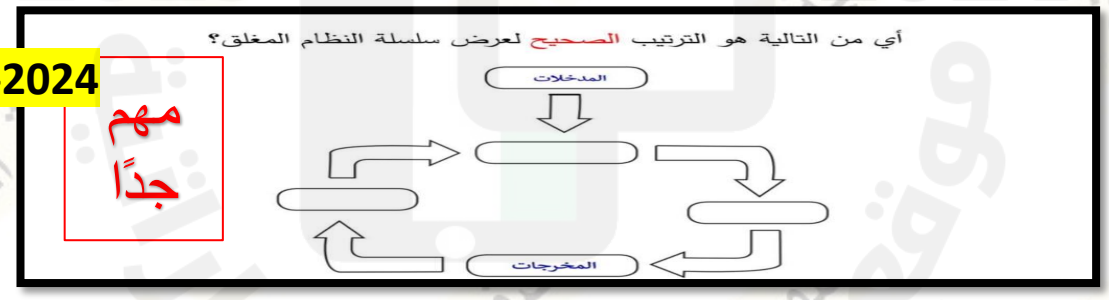
C

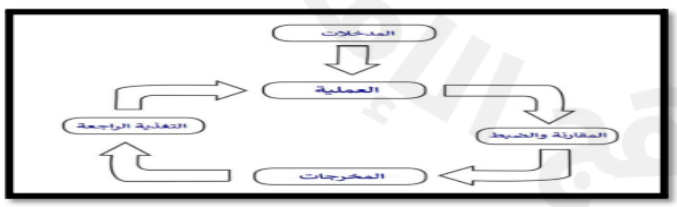
D

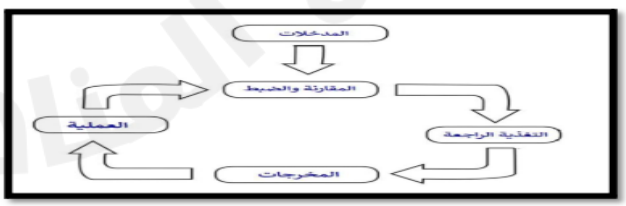
(2023-2024

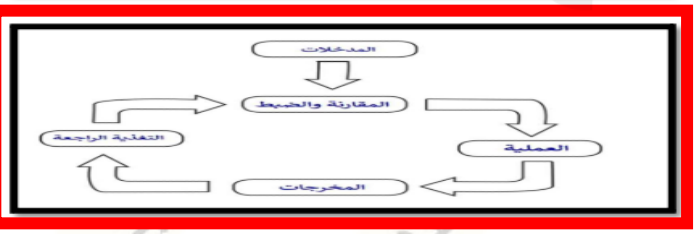
مهم جدًا

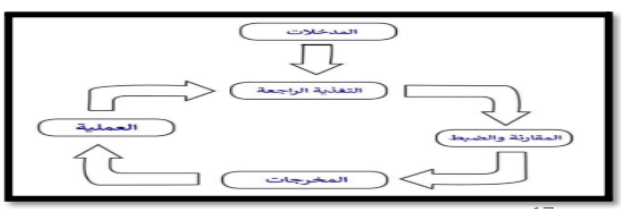
أي من التالية هو الترتيب الصحيح لعرض سلسلة النظام المغلق؟











(2023-2024

أي مما يلي هو خاصية كيميائية؟

الكثافة

قابلية الاشتعال

درجة الغليان

قابلية الذوبان

حفظ مهم

ما أهمية اكتشاف منطقة ساروق الحديد ؟

1	معرفة النشاط الصناعي والحياة اليومية خلال العصر الحديدي في الجزيرة العربية
2	تقديم أدلة شاملة تثبت صنع السبائك النحاسية ومشغولات من الذهب والفضة
3	تشكيل صورة كاملة مع مواقع أثرية أخرى حول التاريخ القديم لدولة الإمارات العربية المتحدة

(2023-2024

1 فقط

1 و 2

3 فقط

1 و2 و3

(2023-2024

أي مجموعة الخواص التالية يجب أخذها في الاعتبار عند تقييم استخدام مواد هياكل السيارات من قبل مصممي السيارات؟

القوة ، الصلابة ، القدرة على تكون الصدأ

الليونة، المرونة ، توصيل التيار الكهربائي

درجة الانصهار ، المرونة ، الانجذاب للمغناطيس

الكثافة ، القوة ، التحول إلى مادة جديدة

يُمثل الشكل أدناه مربع البوتاسيوم من الجدول الدوري، ، أي مما يلي **صحيح** عن عنصر البوتاسيوم؟

(2023-2024

تحتوى ذرة البوتاسيوم على 19 إلكترون و39 بروتون

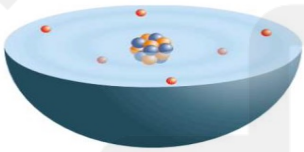
تحتوي ذرة البوتاسيوم على 19 إلكترون و19 بروتون

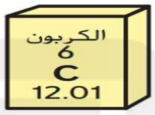
تحتوي ذرة البوتاسيوم على 20 إلكترون و19 بروتون

تحتوي ذرة البوتاسيوم على 19 إلكترون و20 بروتون

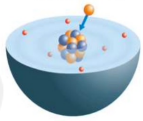
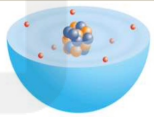
(2023-2024

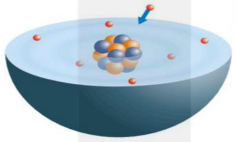
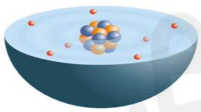
بالنسبة لذرة الكربون المتعادلة بالشكل أدناه، أي من مخططات التغيُّر تدل على تكوّن نظير لذرة الكربون؟

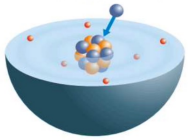
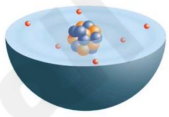


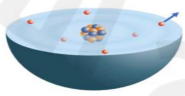
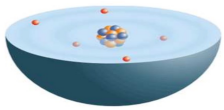


- 6 بروتونات
- 6 نيوترونات
- 6 إلكترونات

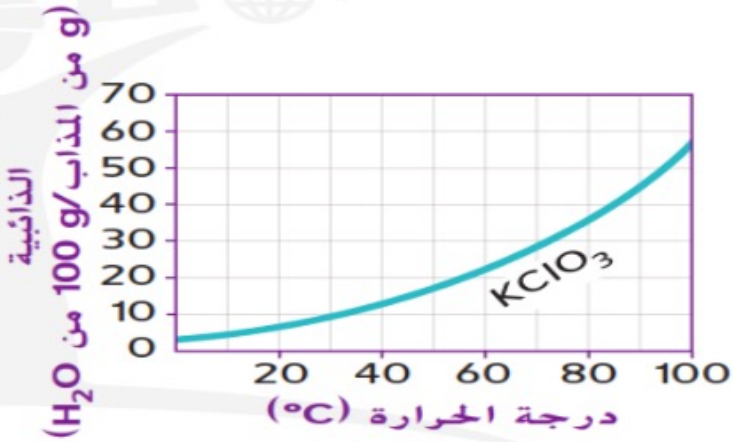
التغيُّر	الناتج
البروتونات إضافة بروتون واحد 	 • 7 بروتونات • 7 نيوترونات • 7 إلكترونات

التغيُّر	الناتج
الإلكترونات إضافة إلكترون واحد 	 • 6 بروتونات • 6 نيوترونات • 7 إلكترونات

التغيُّر	الناتج
النيوترونات إضافة نيوترون واحد 	 • 6 بروتونات • 7 نيوترونات • 6 إلكترونات

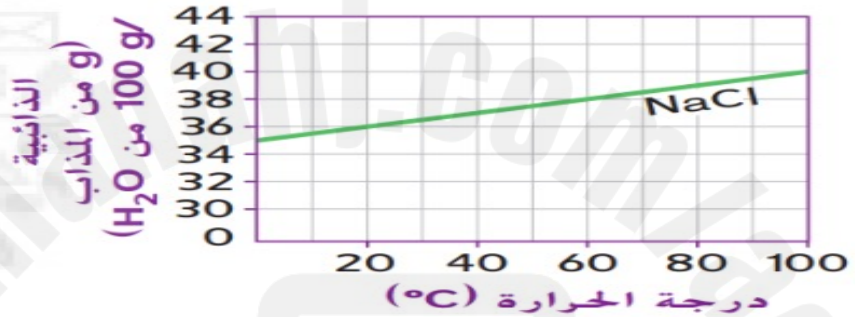
التغيُّر	الناتج
الإلكترونات فقد إلكترون واحد 	 • 6 بروتونات • 6 نيوترونات • 5 إلكترونات

2. **اقرأ رسماً بيانيًا** استخدِم الرسم البياني لتحديد ما يمكن أن تلاحظه في محلول يحتوي على 30 g من $KClO_3$ في 100 g من الماء عند 10°C.



عند 10°C يذوب 5 g و يتبقى 25 g في القاع

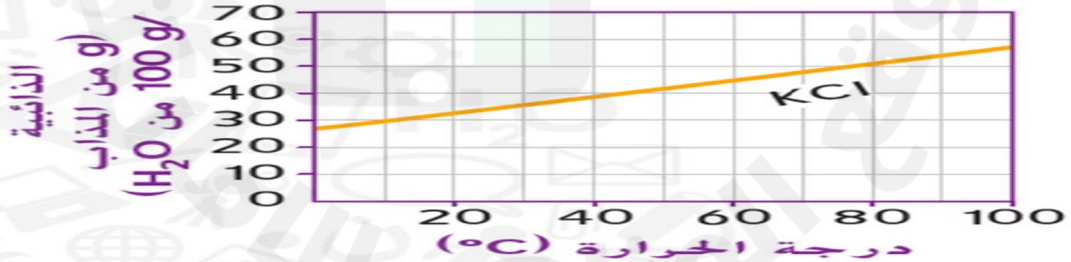
2. يُظهر الرسم البياني أدناه ذائبية كلوريد الصوديوم (NaCl) في الماء.



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

100 g	40 g	**39 g**	36 g

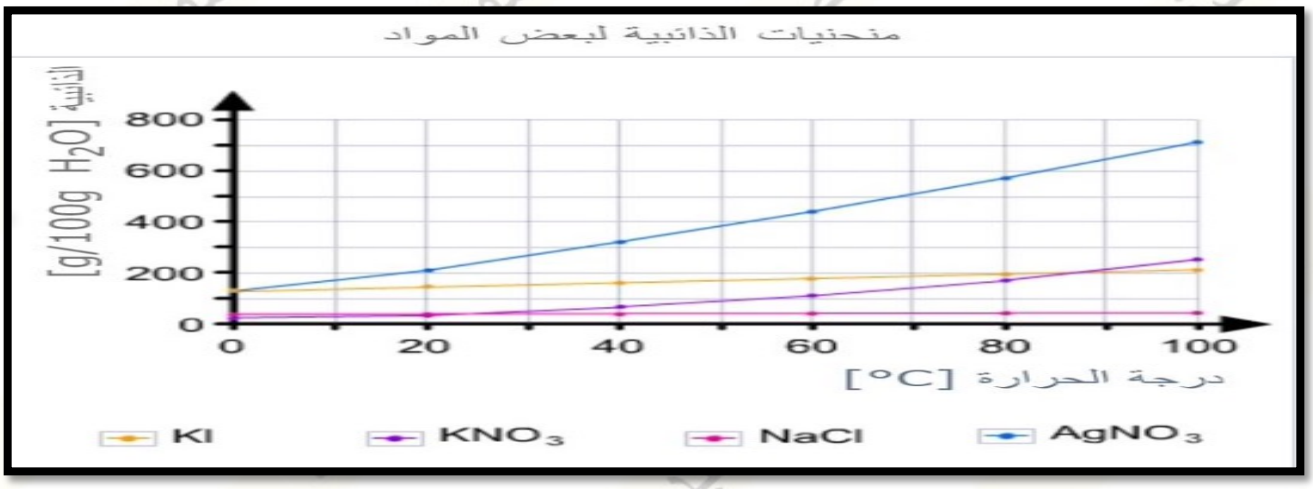
توقّع يُظهر الرسم البياني أدناه ذائبية كلوريد البوتاسيوم (KCl) في الماء.



تخيّل أنك قمت بتحضير محلول يحتوي على 50 g من كلوريد البوتاسيوم (KCl) في 100 g من المحلول. توقّع ما يمكن أن تلاحظه عندما ترفع درجة الحرارة تدريجيًا من 0°C إلى 100°C.

عند درجة حرارة 0°C سيذوب 28 g تقريب من KCl

عند درجة حرارة 100 °C سيذوب بالكامل في المحلول



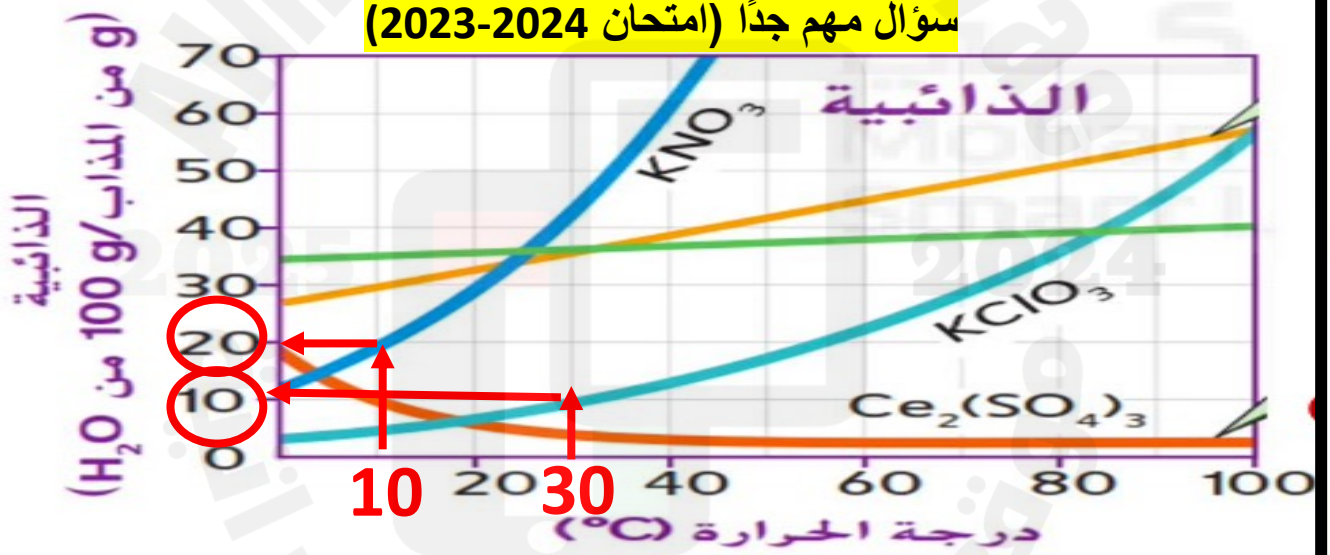
عند اي درجة حرارة يتساوى KI مع KNO_3 من حيث الذائبية ؟

0^o C – **88^o C** -200^o C

عند اي درجة حرارة يمكن أن يذيب 100 g من الماء 210 g $AgNO_3$ ؟

0^o C – **20^o C** -100^o C

سؤال مهم جدًا (امتحان 2024-2023)



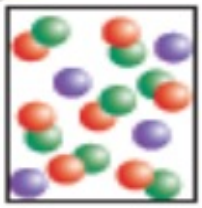
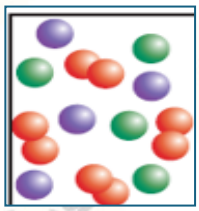
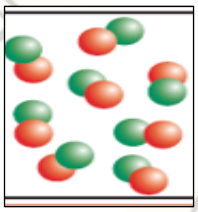
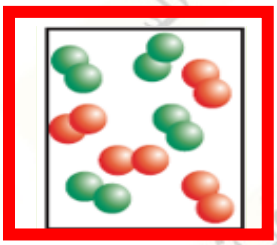
1 . كم جرامًا من KNO_3 سيذوب في 100 g من الماء عند درجة حرارة 10 ^{0}C ؟ **20 g**

2. ما ذائبية $KClO_3$ عند درجة حرارة 30 ^{0}C؟ **10 g**

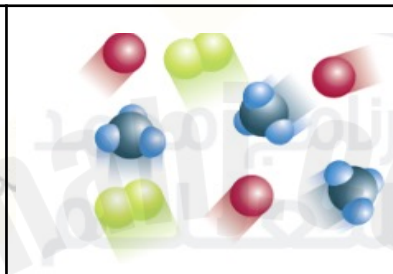
3 . أي الأملاح تزداد ذائبيتها بازدياد درجة الحرارة ؟ **$KClO_3$, KNO_3**

4 . أي الأملاح تقل ذائبيتها بازدياد درجة الحرارة ؟ **$Ce_2(SO_4)_3$**

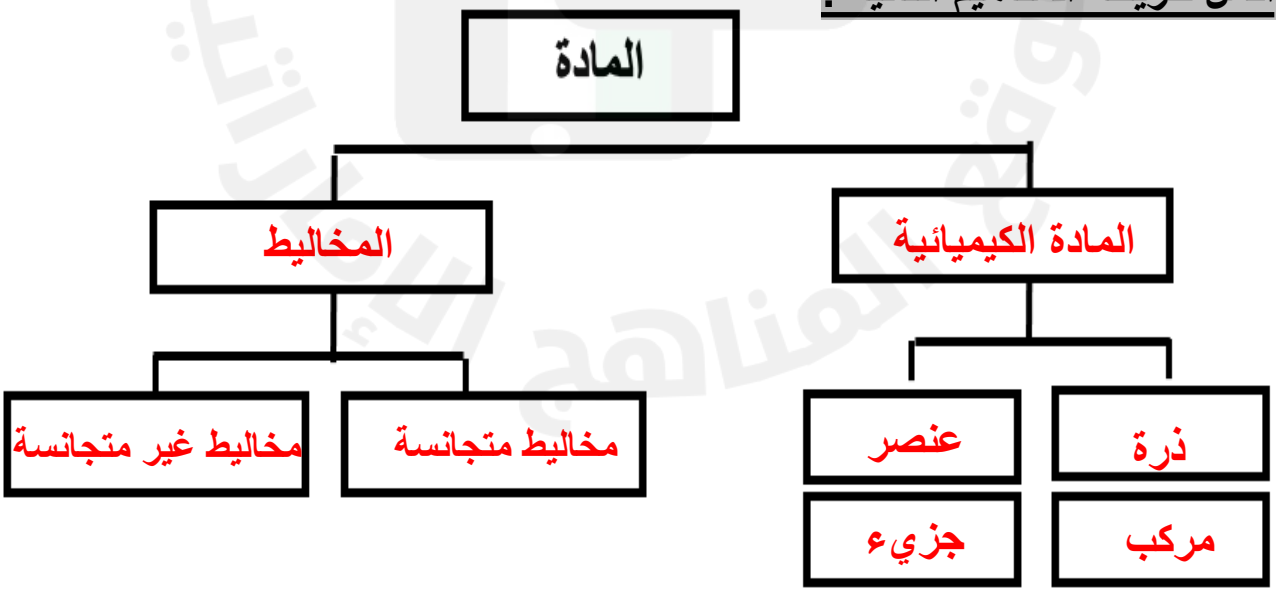
أي مما يلي يمثل خليطا من عنصرين

قارن بين المادتين التاليتين بملء الجدول أدناه **امتحان 2023-2024**

المادة / أوجه الاختلاف		
تصنيف المادة	محلول	مركب
التركيبة	يتركب من مواد كيميائية تم خلطها بتوزيع متساوي	يتركب من عناصر مختلفة ترتبط مع بعضها بروابط كيميائية

أكمل خريطة المفاهيم التالية :



سؤال مهم جدًا (امتحان 2023-2024)

ما المادة المكونة للجسم الصلب الغير منتظم اذا علمت أن كتلته =44.8 g

المادة	الكثافة (g / Cm^3)
ذهب	19.3
بيريت	5.02
اسفاليريت	4.15
نحاس	8.96

نحسب الحجم أولًا بطريقة إزاحة السائل

الحجم النهائي – الحجم الأولي

35.0 Cm^3 – 30.0 Cm^3 = 5 Cm^3

حجم الجسم الصلب الغير منتظم = **V= 5 Cm^3**

كتلة الجسم الصلب الغير منتظم = **m = 44.8 g**

معطى من المسألة

$$\text{الكثافة } D = \frac{m}{V} = \frac{44.8\ g}{5\ Cm^3} = 8.96\ g/Cm^3$$

بمقارنة الناتج مع كثافة المواد التي بالجدول المادة هي النحاس

سؤال مهم جدا (امتحان 2023-2024)

في الشكل أدناه كوبان يحتوي كل منهما على 0.6 L من الماء
اذا تمت اذابة 12 g من الملح في الكوب رقم 1
واذابة 3.6 g من نوع الملح نفسه في الكوب رقم 2

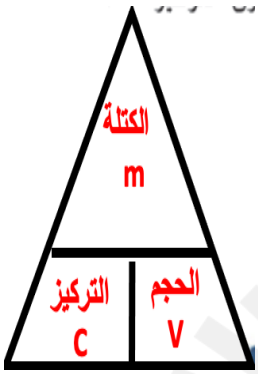
أ – ما تركيز الملح في الكوب رقم 1 بوحدة

الكتلة في الكوب الأول = 12 g

الحجم في الكوبان = 0.6 L

$$\text{التركيز} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} = \frac{12\ g}{0.6\ L} = 20\ g/L$$

ب– ما تركيز الملح في الكوب رقم 1 بوحدة



الكتلة في الكوب الثاني = 3.6 g

الحجم في الكوبان = 0.6 L

$$\text{التركيز} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} = \frac{3.6\ g}{0.6\ L} = 6\ g/L$$

ج– أي المحلولين 1أو 2 يعد محلولًا مخففًا ؟

المحلول 2 هو المحلول المخفف لأن تركيزه أقل ولان كمية المذاب أقل

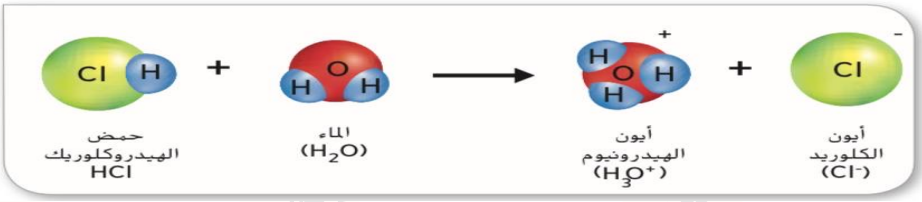
سؤال مهم جدًا (امتحان 2023-2024)

املآ الفراغ بطرق ا فصل الخليط :

الطالبة	الخليط	طريقة الفصل	الخاصية (فيزيائية – كيميائية)
مها	زيت مع ماء	غرف الزيت (الطفو – اختلاف الكثافة)	فيزيائية
حصة	سكر مذاب في ماء	تبخر الماء وتكون بلورات السكر	فيزيائية
عائشة	برادة حديد ورمل	مغناطيس	فيزيائية
شهد	حجارة وتراب	مصفاة	فيزيائية

أسئلة مراجعة على درس المحاليل الحمضية والقاعدية حسب الهيكلة

ما تعريف الحمض حسب الشكل الذي أمامك؟



مادة تنتج أيونات الهيدروكسيد (OH^-) عند ذوبانها في الماء

مادة تنتج أيونات الهيدرونيوم (H_3O^+) عند ذوبانها في الماء

مادة تنتج أيونات الصوديوم (Na+) عند ذوبانها في الماء

ما تعريف القاعدة حسب الشكل الذي أمامك؟

مادة تنتج أيونات الهيدروكسيد (OH^-) عند ذوبانها في الماء

مادة تنتج أيونات الهيدرونيوم (H_3O^+) عند ذوبانها في الماء

مادة تنتج أيونات الكلور (Cl^-) عند ذوبانها في الماء

ما الأيون الذي يتم إنتاجه عند إذابة القاعدة في الماء؟

أيون الهيدروكسيد (OH^-)

أيون الهيدرونيوم (H_3O^+)

أيون الكلور (Cl^-)

ما الأيون الذي يتم إنتاجه عند إذابة الحمض في الماء؟

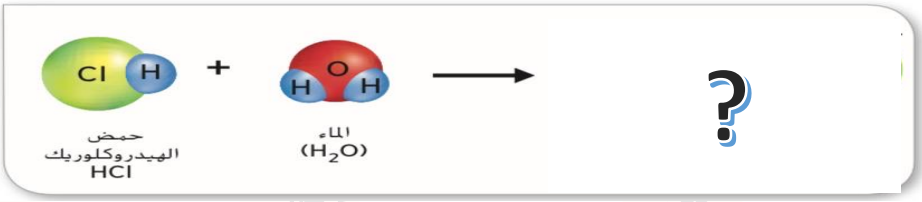
أيون الهيدروكسيد (OH^-)

أيون الهيدرونيوم (H_3O^+)

أيون الكلور (Cl^-)

أسئلة مراجعة على درس المحاليل الحمضية والقاعدية حسب الهيكلة

ما الذي ينتج عند ذوبان حمض الهيدروكلوريك HCl في الماء في المعادلة التالية

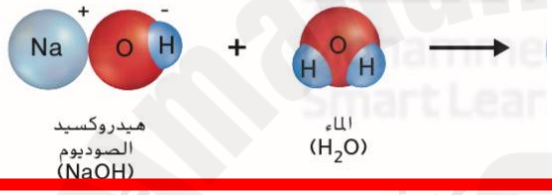


أيون الهيدروكسيد (OH^-)

أيون الهيدرونيوم (H_3O^+)

أيون الصوديوم (Na+)

- **ما الذي ينتج عند ذوبان هيدروكسيد الصوديوم NaOH في الماء في المعادلة التالية**

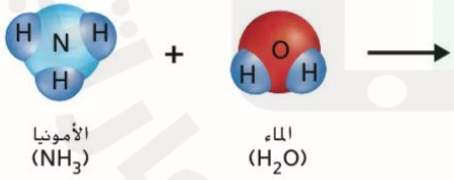


أيون الهيدروكسيد (OH^-)

أيون الهيدرونيوم (H_3O^+)

أيونات الكلور (Cl^-)

ما الذي ينتج عند تفاعل الأمونيا NH_3 مع الماء؟



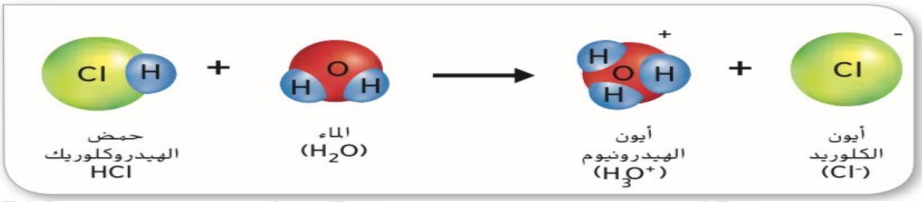
أيونات الهيدروكسيد (OH^-) وأيونات الهيدرونيوم (H_3O^+)

أيونات الأمونيوم (NH_4^+) وأيونات الهيدروكسيد (OH^-)

أيونات الصوديوم (Na^+) وأيونات الكلوريد (Cl^-)

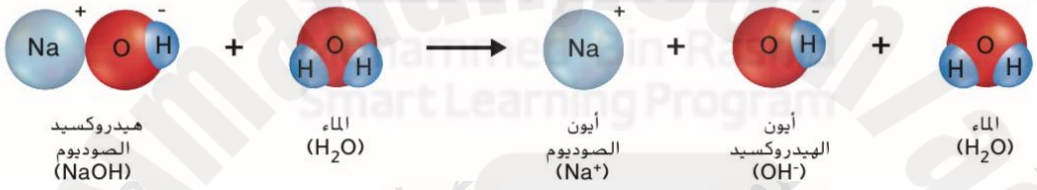
أسئلة مراجعة على درس المحاليل الحمضية والقاعدية حسب الهيكلة

في المعادلة التالية ماهو الاستنتاج الصحيح عن أيون الهيدرونيوم H_3O^+ ؟



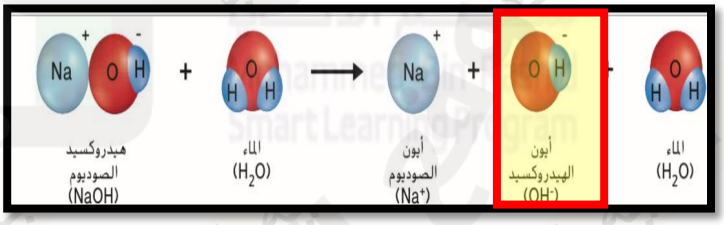
- أيون موجب يتكون من ذرة أكسجين وثلاث ذرات هيدروجين
- أيون سالب يتكون من ذرة هيدرجين وثلاث ذرات هيدروجين
- أيون موجب يتكون من ذرة هيدروجين وذرة كلور

في المعادلة التالية ماهو الاستنتاج الصحيح عن أيون الهيدروكسيد OH^- ؟

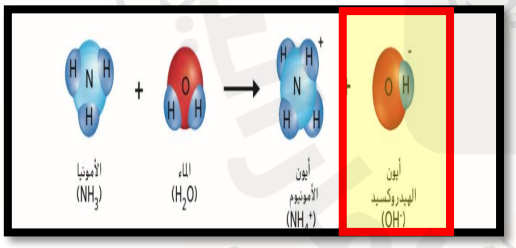


- أيون موجب يتكون من ذرة أكسجين وثلاث ذرات هيدروجين
- أيون سالب يتكون من ذرة هيدروجين وذرة أكسجين
- أيون سالب يتكون من ذرة صوديوم وذرة هيدروجين وذرة أكسجين

صنف حمض أو قاعدة ولماذا ؟



قاعدة ينتج أيون الهيدروكسيد OH^- عن ذوبانه في الماء



قاعدة ينتج أيون الهيدروكسيد OH^- عن ذوبانه في الماء

حمض ينتج أيون الهيدرونيوم H_3O^+ عن ذوبانه في الماء