

حل مراجعة التقويم الثانى - علوم

السؤال الأول : اختر رقم من المجموعة الاولى بما يناسبه من المجموعة الثانية :

الرقم	(المجموعة الاولى)	(المجموعة الثانية)
1	الخليط	مزيج فيزيائى للمواد (1)
2	الخليط الغروى	خليط غير متجانس لا ترسب مكوناته (2)
3	المحلول	خليط تمتزج مكوناته مع بعضها البعض بحيث تبدو متشابهة تماما (3)
4	المذيب	الكمية الأكبر التى تذيب مادة أخرى فى المحلول (4)
5	السبيكة	محلول من فلز ومادة صلبة أخرى (5)
6	الذائبية	الحد الأقصى من كمية المذاب التى يمكن ان تذوب فى المذيبات (6)
7	التقطير	عملية فصل السوائل باستخدام التقطير والتكثيف (7)

السؤال الثانى : اختر الاجابة الصحيحة من بين الخيارات التالية :

- 1- ما الذى يجعل محلول السكر والماء مخففا أكثر :
أ - اضافة السكر ثم التقليب **ب- اضافة الماء ثم التقليب** ج- توفير مصدر حرارة لعلو الماء د- السماح للماء بالتبخر
2 - يعتبر خليط المياه الموحلة مثالا على :
أ - خليط متجانس **ب-خليط معلق** ج- خليط غروى د-محلول
3 - يعتبر خليط سلطة الفواكه مثالا على :
أ- خليط متجانس ب- محلول ج- خليط غروى د- **خليط غير متجانس**
4 - يسمى محلول الفلزات باسم :
أ - **السبيكة** ب- خليط غير متجانس ج- خليط معلق د- خليط غروى
5 - يمكن فصل خليط مكون من الماء والرمل عن طريق استخدام
أ - التقطير ب- الكثافة ج- **الترشيح** د- المغناطيسية
6 - يمكن فصل خليط مكون من الهمل ونشارة الخشب عن طريق استخدام
أ - التقطير ب- **الكثافة** ج- الترشيح د- المغناطيسية
7 - يمكن فصل خليط مكون من الرمل وبرادة الحديد عن طريق استخدام
التقطير ب- الكثافة ج- الترشيح د- **المغناطيسية**
8 - المادة التى تذوب عن طريق مادة أخرى لتكون محلول
أ - الخليط ب- المذيب ج - **المذاب** د- المحلول

المركبات والتغيرات الكيميائية

السؤال الاول : ضع الكلمة المناسبة بالفراغ المناسب لها :

(المتفاعلات - النواتج - كلوريد الصوديوم - أكسيد الحديد - الصداً - المركب - الكلور والصوديوم)

1-.....**المركب**..... يتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر .

ملح الطعام (كلوريد الصوديوم) ← غاز الكلور + الصوديوم

2- الطرف الأيسر في المعادلة هو **الكلور والصوديوم**.. ويسمى **المتفاعلات**...

3- الطرف الأيمن في المعادلة هو **كلوريد الصوديوم**.. ويسمى **النواتج**.....

4-.....**الصداً**.. هو مركب يتكون من اتحاد الحديد مع الأكسجين الموجود في الهواء

5- الاسم الكيميائي للصداً هو **أكسيد الحديد**.....

تذكر هذه التسميات دائماً:

H هيدروجين

O أكسجين

C كربون

O₂ جزيء أكسجين

السؤال الثاني : اكمل الفراغات التالية بما يناسبها :-

1 - H₂O جزيء ماء ويتكون من ذرتين .. **هيدروجين**... وذرة ... **اكسجين**

2 - Fe₂O₃ اكسيد الحديد يتكون من **ذرتين** من الحديد وثلاث ذرات من ... **الاكسجين**...

السؤال الثالث :

ماهى المؤشرات التى تدل على حدوث تفاعل كيميائى :

1-..**تغير اللون**

2-..**فقدان البريق**

3-..**تصاعد الغاز**..

4-..**تكون راسب**

5-..**تحرر الطاقة**..

درس الاحماض والقواعد

السؤال الأول: اختر رقم من المجموعة الاولى بما يناسبه من المجموعة الثانية :

الرقم	(المجموعة الاولى)	(المجموعة الثانية)
1	ايون الهيدرونيوم	ايونات تحمل شحنة سالبة وتنتجها القواعد (2)
2	ايون الهيدروكسيد	محلوليكون فيها الاحماض والقواعد متساوية (4)
3	الكتروليت	المادة التي تتذوب لتشكل ايونات (3)
4	محلول متعادل	ايونات تتكون بسبب اتحاد الهيدروجين والماء وتنتجها الاحماض (1)

السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة من بين الخيارات التالية :

9 - الحمض الذي يوجد داخل معدة الانسان هو:

أ - **الهيدروكلوريك** ب- الكبريتيك ج- الفسفوريك د- النيتريك

10 - خاصية من خواص القاعدة :

أ- طعم حامض ب- انتاج ايونات الهيدروجين ج- **لملمس صابوني** د- رقم هيدروجيني 7

11 - يكون المادة متعادلة اذا كانت قيمة الرقم الهيدروجيني تساوى :

أ - 9 ب- 2 ج- 7 د- 14

السؤال الثالث: كيف تساعدنا لون اوراق الازهار في تحديد حمضية او قاعدية التربة ؟

اذا كانت الازهار زرقاء اللون فان التربه تكون حمضية واذا كانت الازهار وردية اللون تكون التربة قاعدية

السؤال الرابع:- انظر جيدا الى المعادلة التالية ثم اجب على الاسئلة :



- ايون الكلور له شحنة:- سالبة-ايون الهيدرونيوم له شحنة :- .. موجبة.

- تصنف مادة (HCl) على أنها : (حمض - قاعدة)

السؤال الخامس: اكمل جدول المقارنة التالي :

وجه المقارنة	الاحماض	القواعد
المذاق	لاذع	مر
الايون الناتج	الهيدروجين	الهيدروكسيد
التأثير على ورقة تباع الشمس	تتحول من الازرق الى الاحمر	تتحول من الاحمر الى الازرق