



مراجعة التقويم الثانى - علوم

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

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

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 لغلى 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 الماء 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
أ - 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- يتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر .

ملح الطعام (كلوريد الصوديوم) ← غاز الكلور + الصوديوم

2- الطرف الأيسر في المعادلة هو ويسمى

3- الطرف الأيمن في المعادلة هو ويسمى

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

5- الاسم الكيميائي للصداً هو

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 وذرة

2- Fe₂O₃ أكسيد الحديد يتكون من من الحديد وثلاث ذرات من

السؤال الثالث :

ما هي المؤشرات التي تدل على حدوث تفاعل كيميائي ؟

1-

2-

3-

4-

5-

درس الاحماض والقواعد

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

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

السؤال الثاني : اختر الاجابة الصحيحة من بين الخيارات التالية :

9 - الحمض الذي يوجد داخل معدة الانسان هو:

أ - الهيدركلوريك ب- الكبريتيك ج- الفسفوريك د- النيتريك

10 - خاصية من خواص القاعدة :

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

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

أ - 9 ب- 2 ج- 7 د- 14

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

.....

.....

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



- ايون الكلور له شحنة -ايون الهيدرونيوم له شحنة

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

السؤال الخامس: اكمل جدول المقارنة التالي :

وجه المقارنة	الاحماض	القواعد
المذاق		
الايون الناتج		
التأثير على ورقة تباع الشمس		



الاسم :
الصف : الخامس /

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 يترسب 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 الرمل 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

أ - 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 - الصدا - 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 -.....**الصدا**.. هو مركب يتكون من اتحاد الحديد مع الأكسجين الموجود في الهواء

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

تذكر هذه التسميات دائما:

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 ... **الأكسجين**...

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 تذوب 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 الذى 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- **لمس صابونى** د- رقم هيدروجينى 7

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

أ - 9 ب- 2 ج- **7** د- 14

السؤال الثالث: كيف تساعدنا لون اوراق الازهار فى 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 أجب على الاسئلة :



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

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

السؤال الخامس: اكمل جدول المقارنة التالى :

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