



### 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 تمتزج 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 دائما:

H هيدروجين

O أكسجين

C كربون

O<sub>2</sub> جزيء أكسجين

السؤال الثاني : اكمل الفراغات التالية بما يناسبها :-

1 - H<sub>2</sub>O جزيء ماء ويتكون من ذرتين ..... وذرة .....

2 - Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> اكسيد 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 : 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	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 في تحديد حمضية او قاعدية التربة ؟

.....  
.....

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



- ايون الكلور له شحنة .....      -ايون الهيدرونيوم له شحنة .....

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

السؤال الخامس: اكمل جدول المقارنة التالي :

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

### 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 - H<sub>2</sub>O جزيء ماء ويتكون من ذرتين .. **هيدروجين**... وذرة ... **اكسجين**

2 - Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 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

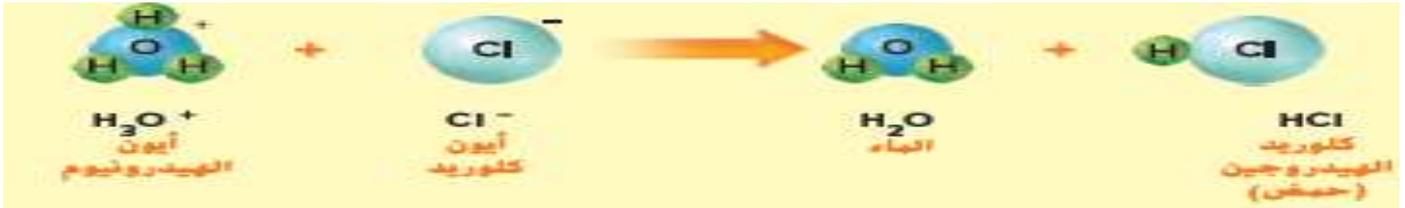
11 - يكون المادة متعادلة اذا كانت قيمة الرقم الهيدروجيني تساوى :

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