



### 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 ( )
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 أجب على الاسئلة :



..... -ايون الهيدرونيوم له شحنة .....

..... - ايون الكلور 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