



مراجعة التقويم الثاني - علوم

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

الرقم	(المجموعة الاولى)	(المجموعة الثانية)
1	الخلط	مزيج فيزيائى للمواد
2	الخلط الغروى	خليط غير متجانس لاتترسب مكوناته
3	المحلول	خلط تمتزج مكوناته مع بعضها البعض بحيث تبدو متشابهة تماما
4	المذيب	الكمية الأكبر التي تذيب مادة أخرى في المحلول
5	السببيكة	محلول من فاز ومادة صلبة أخرى
6	الذائبية	الحد الأقصى من كمية المذاب التي يمكن ان تذوب في المذيبات
7	التقطير	عملية فصل السوائل باستخدام التقطير والتكتيف

السؤال الثاني: اختار الاجابة الصحيحة من بين الخيارات التالية :

1- ما الذى يجعل محلول السكر والماء مخففا أكثر :

- أ- اضافة السكر ثم التقطير ب- اضافة الماء ثم التقطير ج- توفير مصدر حرارة لغلى الماء د- السماح للماء بالتبخر

2- يعتبر خليط المياه الموحلة مثلا على :

- أ- خليط متجانس ب- خليط معلق ج- خليط غروى د- محلول

3- يعتبر خليط سلطة الفواكه مثلا على :

- أ- خليط متجانس ب- محلول ج- خليط غروى د- خليط غير متجانس

4- يسمى محلول الفازات 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

6- يمكن فصل خليط مكون من الماء ونشارة الخشب عن طريق استخدام

- أ- التقطير ب- الكثافة ج- الترشيح

7- يمكن فصل خليط مكون من الرمل وبرادة الحديد عن طريق استخدام

- أ- التقطير ب- الكثافة ج- الترشيح

8- المادة التي تذوب عن طريق مادة أخرى لتكون محلول

- أ- الخلط ب- المذيب ج- المذاب

د- محلول

المركبات والتغيرات الكيميائية

السؤال الاول : ضع الكلمة المناسبة بالفراغ المناسب لها :

- (المتفاعلات - النواتج - كلوريد الصوديوم - أكسيد الحديد - الصدا - الكلور والصوديوم)
- 1 - يتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر .
- ملح الطعام (كلوريد الصوديوم) \leftarrow 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 للصدا هو

تذكر هذه التسميات دائماً:

H هيدروجين

O أكسجين

C كربون

O₂ جزيء أكسجين

السؤال الثاني : اكمل الفراغات التالية بما يناسبها :-

- 1 - H₂O جزء ماء ويكون من ذرتين وذرة
2 - Fe₂O₃ 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 : اختار رقم من المجموعة الاولى بما يناسبه من المجموعة الثانية :

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

السؤال الثاني : اختار الاجابة الصحيحة من بين الخيارات التالية :

9- الحمض الذى يوجد داخل معدة الانسان هو:

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

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 :

- د- 14 ج- 7 ب- 2 أ- 9

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 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



حل مراجعة التقويم الثاني - علوم

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

الرقم	(المجموعة الأولى)	(المجموعة الثانية)
1	الخلط	مزيج فيزيائى للمواد
2	الخلط الغروى	خلط غير متجانس لاتترسب مكوناته
3	المحلول	خلط تمزج مكوناته مع بعضها البعض بحيث تبدو متشابهة تماما
4	المذيب	الكمية الأكبر التي تذيب مادة أخرى في المحلول
5	السبيكة	محلول من فلز ومادة صلبة أخرى
6	الذائبية	الحد الأقصى من كمية المذاب التي يمكن ان تذوب في المذيبات
7	القطير	عملية فصل السوائل باستخدام التقطير والتكتيف

السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة من بين الخيارات التالية :

1- ما الذى يجعل محلول السكر والماء مختلفاً 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 مثلاً على:

- أ- خليط متجانس ب- خليط معلق

3- يعتبر خليط سلطة الفواكه مثلاً 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

6- يمكن فصل خليط مكون من الومل ونشارة الخشب عن طريق استخدام

- أ- التقطير ب- الكثافة ج- الترشيح

7- يمكن فصل خليط مكون من الرمل وبرادة الحديد عن طريق استخدام

- أ- التقطير ب- الكثافة ج- الترشيح

8- المادة التي تذوب عن طريق مادة أخرى لتكون محلول

- أ- الخلط ب- المذيب ج- المذاب د- محلول

أ-

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) \leftarrow غاز الكلور + الصوديوم

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

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

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

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

تذكر هذه التسميات دائماً:

H هيدروجين

O أكسجين

C كربون

O₂ جزء أكسجين

السؤال الثاني : اكمل الفراغات التالية بما يناسبها :-

1 - H₂O جزء ماء ويكون من ذرتين .. **هيدروجين** .. وذرة ... **أكسجين**

2 - Fe₂O₃ - **أكسيد الحديد** يتكون من **ذرتين من الحديد** وثلاث ذرات من ... **الأكسجين** ..

السؤال الثالث :

ما هي المؤشرات التي تدل على حدوث تفاعل كيميائي :

1- **تغير اللون**

2- .. **فقدان البريق**

3- .. **تصاعد الغاز**.

4- .. **تكون راسب**

5- .. **تحرر الطاقة** ..

درس الاحماض والقواعد

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

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

السؤال الثاني : اختار الاجابة الصحيحة من بين الخيارات التالية :

9- الحمض الذي يوجد داخل معدة الانسان هو:

أ - **الهيدركلوريك** ب- الكبرتيك ج- الفسفوريك د- النيتريل

10 - خاصية من خواص القاعدة :

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

11 - يكون الماده متعادله 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 و اذا 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 التالي :

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