



الموضوع: الحموض والقواعد.

الصف: السابع.

المبحث: العلوم.

إعداد: شبكة منهاجي التعليمية.

### السؤال الأول:

أضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة في كل من الفقرات الآتية:

١- جميع المواد الآتية تحتوي على مادة قاعدية، ما عدا:

أ- بطارية السيارة.

ب- مضادات حموضة المعدة.

ج- مسحوق الخبز.

د- الصابون.

٢- الحمض المتوافر في الخضراوات الورقية هو حمض:

أ- الفوليك.

ب- الخليك.

ج- الأسكوربيك.

د- الستريك.

٣- الحمض الموجود في الخل هو:

- أ- الستريك.
- ب- الهيدروكلوريك.
- ج- الأسيتيك.
- د- الأسكوربيك.

٤- واحدة من الخصائص الآتية تعتبر من خصائص الحموض:

- أ- طعمها مر.
- ب- ملمسها صابوني.
- ج- تغير لون ورقة تباع الشمس إلى اللون الأزرق.
- د- توصل محاليلها التيار الكهربائي.

٥- تتشكل الكهوف والمغارات التي تحتوي على صخور جيرية بفعل:

- أ- الفيضانات.
- ب- المطر الحمضي.
- ج- الحيوانات الحفارة.
- د- أعمال الحفر التي يقوم بها الإنسان.

## ٦- القاعدة التي تدخل في صناعة الصابون:

- أ- أكسيد الكالسيوم.
- ب- هيدروكسيد الصوديوم.
- ج- هيدروكسيد الكالسيوم.
- د- كربونات الكالسيوم.

## ٧- القاعدة التي تدخل في صناعة أقراص معالجة حموضة المعدة:

- أ- هيدروكسيد الصوديوم.
- ب- هيدروكسيد المغنيسيوم.
- ج- هيدروكسيد الكالسيوم.
- د- هيدروكسيد البوتاسيوم.

## ٨- يضاف ..... إلى التربة لتقليل حموضتها:

- أ- أكسيد الكالسيوم وهيدروكسيد الكالسيوم.
- ب- هيدروكسيد الصوديوم.
- ج- هيدروكسيد الكالسيوم وأكسيد المغنيسيوم.
- د- كربونات الكالسيوم وأكسيد الكالسيوم.

٩- إحدى قيم pH الآتية تمثل محلولاً أكثر حمضية:

أ- 6

ب- 4

ج- 2

د- 0

١٠- إحدى قيم pH الآتية تمثل محلولاً أكثر قاعدية:

أ- 0

ب- 7

ج- 11

د- 14

١١- الصفة المشتركة بين الحموض والقواعد هي:

أ- طعمهما مر.

ب- ملمسهما صابوني.

ج- محاليلها موصلة للتيار الكهربائي.

د- أسمائها تبدأ بكلمة هيدروكسيد.

١٢- يمكن أن تكون قيمة pH في عصير الليمون:

أ- 2

ب- 7

ج- 8

د- 11

١٣- إحدى المواد الآتية تغير محاليلها المائية لون ورقة تباع الشمس الحمراء إلى اللون الأزرق:

أ- سائل تنظيف الأواني.

ب- عصير البرتقال.

ج- عصير البندورة.

د- عصارة المعدة.

١٤- محلولان، محلول (A) قيمة pH له = (3)، ومحلول (B) قيمة pH له = (1)، إحدى العبارات الآتية صحيحة في ما يتعلق بالمحلولين:

أ- المحلولان قاعديان.

ب- حمضية المحلول (B) أعلى من حمضية المحلول (A).

ج- المحلولان يغيران لون ورقة تباع الشمس الحمراء إلى اللون الأزرق.

د- المحلولان لا يوصلان التيار الكهربائي.

١٥- ورقة تباع الشمس تعتبر:

- أ- كاشفاً عاماً.
- ب- كاشفاً طبيعياً.
- ج- كاشفاً صناعياً.
- د- مادة متعادلة.

١٦- قيمة pH للمحاليل المتعادلة تساوي:

- أ- 0
- ب- 6
- ج- 7
- د- 14

١٧- زجاجة تحتوي على سائل، وعليها ملصق مكتوب عليه ( $\text{pH} = 12$ )، قد يكون السائل الموجود في الزجاجة:

- أ- ماء نقي.
- ب- حليب.
- ج- سائل تنظيف.
- د- خل.

## السؤال الثاني:

أكتب بين قوسين المصطلح الذي يدل على كل مما يلي:

- ١- ( ) مواد يتغير لونها تبعاً لنوع المحلول الذي توجد فيه.
- ٢- ( ) مواد تستخلص من مواد طبيعية، يتغير لونها تبعاً لنوع المحلول الذي تضاف إليه.
- ٣- ( ) مقياس لحمضية أو قاعدية المحاليل.
- ٤- ( ) مزيج من عدة كواشف يكون على شكل سائل أو أشربة، ويستخدم في تقدير قيمة pH لمحاليل الحموض والقواعد.
- ٥- ( ) جهاز يستخدم لقياس قيمة pH للمحلول.
- ٦- ( ) مواد يصفها الطبيب لمعالجة الأشخاص الذين يعانون من زيادة في حمضية المعدة.
- ٧- ( ) مواد طعها مر، ملمسها صابوني، تغير لون ورقة تباع الشمس الحمراء إلى اللون الأزرق.
- ٨- ( ) الحمض المعروف بفيتامين (C).

## السؤال الثالث:

أذكر اسم الحمض الموجود في كل من:

- ١- الخل.
- ٢- الحمضيات.
- ٣- بطارية السيارة.
- ٤- المعدة.

## السؤال الرابع:

أذكر اسم القاعدة التي تدخل في:

١- تركيب أدوية مضادات حموضة المعدة.

٢- صناعة الصابون.

شبكتك منفاحي التعليميه

تمنياتنا لكم بالتوفيق



## إجابات الأسئلة

### السؤال الأول:

أضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة في كل من الفقرات الآتية:

١- جميع المواد الآتية تحتوي على مادة قاعدية، ما عدا:

أ- بطارية السيارة.

ب- مضادات حموضة المعدة.

ج- مسحوق الخبز.

د- الصابون.

٢- الحمض المتوافر في الخضراوات الورقية هو حمض:

أ- الفوليك.

ب- الخليك.

ج- الأسكوربيك.

د- الستريك.

٣- الحمض الموجود في الخل هو:

أ- الستريك.

ب- الهيدروكلوريك.

ج- الأسيتيك.

د- الأسكوربيك.

٤- واحدة من الخصائص الآتية تعتبر من خصائص الحموض:

أ- طعمها مر.

ب- ملمسها صابوني.

ج- تغير لون ورقة تباع الشمس إلى اللون الأزرق.

د- توصل محاليلها التيار الكهربائي.

٥- تتشكل الكهوف والمغارات التي تحتوي على صخور جيرية بفعل:

أ- الفيضانات.

ب- المطر الحمضي.

ج- الحيوانات الحفارة.

د- أعمال الحفر التي يقوم بها الإنسان.

٦- القاعدة التي تدخل في صناعة الصابون:

أ- أكسيد الكالسيوم.

ب- هيدروكسيد الصوديوم.

ج- هيدروكسيد الكالسيوم.

د- كربونات الكالسيوم.

٧- القاعدة التي تدخل في صناعة أقراص معالجة حموضة المعدة:

أ- هيدروكسيد الصوديوم.

ب- هيدروكسيد المغنيسيوم.

ج- هيدروكسيد الكالسيوم.

د- هيدروكسيد البوتاسيوم.

٨- يضاف ..... إلى التربة لتقليل حموضتها:

أ- أكسيد الكالسيوم وهيدروكسيد الكالسيوم.

ب- هيدروكسيد الصوديوم.

ج- هيدروكسيد الكالسيوم وأكسيد المغنيسيوم.

د- كربونات الكالسيوم وأكسيد الكالسيوم.

٩- إحدى قيم pH الآتية تمثل محلولاً أكثر حمضية:

أ- 6

ب- 4

ج- 2

د- 0

١٠- إحدى قيم pH الآتية تمثل محلولاً أكثر قاعدية:

أ- 0

ب- 7

ج- 11

د- 14

١١- الصفة المشتركة بين الحموض والقواعد هي:

أ- طعمهما مر.

ب- ملمسهما صابوني.

ج- محاليلها موصلة للتيار الكهربائي.

د- أسماؤها تبدأ بكلمة هيدروكسيد.

١٢- يمكن أن تكون قيمة pH في عصير الليمون:

أ- 2

ب- 7

ج- 8

د- 11

١٣- إحدى المواد الآتية تغير محاليلها المائية لون ورقة تباع الشمس الحمراء إلى اللون الأزرق:

أ- سائل تنظيف الألوان.

ب- عصير البرتقال.

ج- عصير البندورة.

د- عصارة المعدة.

١٤- محلولان، محلول (A) قيمة pH له = (3)، ومحلول (B) قيمة pH له = (1)، إحدى العبارات الآتية صحيحة في ما يتعلق بالمحلولين:

أ- المحلولان قاعديان.

ب- حمضية المحلول (B) أعلى من حمضية المحلول (A).

ج- المحلولان يغيّران لون ورقة تباع الشمس الحمراء إلى اللون الأزرق.

د- المحلولان لا يوصلان التيار الكهربائي.

١٥- ورقة تباع الشمس تعتبر:

أ- كاشفاً عاماً.

ب- كاشفاً طبيعياً.

ج- كاشفاً صناعياً.

د- مادة متعادلة.

١٦- قيمة pH للمحاليل المتعادلة تساوي:

أ- 0

ب- 6

ج- 7

د- 14

١٧- زجاجة تحتوي على سائل، وعليها ملصق مكتوب عليه ( $pH = 12$ )، قد يكون السائل الموجود في الزجاجة:

أ- ماء نقي.

ب- حليب.

ج- سائل تنظيف.

د- خل.

**السؤال الثاني:**

أكتب بين قوسين المصطلح الذي يدل على كل مما يلي:

- ١- (الكواشف) مواد يتغير لونها تبعاً لنوع المحلول الذي توجد فيه.
- ٢- (الكواشف الطبيعية) مواد تستخلص من مواد طبيعية، يتغير لونها تبعاً لنوع المحلول الذي تضاف إليه.
- ٣- (مقياس الرقم الهيدروجيني) مقياس لحمضية أو قاعدية المحاليل.
- ٤- (الكاشف العام) مزيج من عدة كواشف يكون على شكل سائل أو أشربة، ويستخدم في تقدير قيمة pH لمحاليل الحموض والقواعد.
- ٥- (جهاز مقياس الرقم الهيدروجيني) جهاز يستخدم لقياس قيمة pH للمحلول.

- ٦- (مضادات الحموضة) مواد يصفها الطبيب لمعالجة الأشخاص الذين يعانون من زيادة في حمضية المعدة.
- ٧- (القواعد) مواد طعهما مر، ملمسها صابوني، تغير لون ورقة تباع الشمس الحمراء إلى اللون الأزرق.
- ٨- (حمض الأسكوربيك) الحمض المعروف بفيتامين (C).

### السؤال الثالث:

أذكر اسم الحمض الموجود في كل من:

- ١- الخل. حمض الأسيتيك
- ٢- الحمضيات. حمض الأسكوربيك
- ٣- بطارية السيارة. حمض الكبريتيك
- ٤- المعدة. حمض الهيدروكلوريك

### السؤال الرابع:

أذكر اسم القاعدة التي تدخل في:

- ١- تركيب أدوية مضادات حموضة المعدة. هيدروكسيد المغنيسيوم
- ٢- صناعة الصابون. هيدروكسيد الصوديوم