

المادة :.....العلوم.....

التاريخ : 2018/ 2 / 5

الموضوع :

مراجعة المحاليل والمخاليط
الاحماض والقواعد



العام الدراسي 2018-2017
الفصل الدراسي الثاني

دولة الإمارات العربية المتحدة
دائرة التعليم والمعرفة
مدرسة الرؤية الخاصة

الصف: السادس. الشعبة:
ورقة عمل رقم (10)

السؤال الأول ما المقصود بما يلي :

1. المذيب: ..المادة الكيميائية الموجودة بأكبر كمية في محلول ما
2. المذاب: . . .المادة او المواد الموجودة بكمية اقل في محلول ما.....
3. التركيز: . . .الكمية الموجودة من مذاب معين في مقدار معين من المحلول..
4. الذائبية: . . .أقصى كمية من المذاب يمكن ان تذوب في كمية معينة من المذيب عند درجة حرارة وذغط معينين....
5. المحلول المشبع : . . المحلول يحتوي الكمية القصوى من المذاب التي يمكن ان يحتويها المحلول www.almanahj.com
6. المحلول الغير المشبع . . المحلول الذي لا يزيال بإمكانه اذابة المزيد من المذاب عند درجة حرارة وضغط معينين
7. الحمض : . . مادة كيميائية تنتج تنتج ايون الهيدرونيوم (H_3O^+) عندما تذوب في الماء
8. ايون الهيدرونيوم . (H_3O^+) هو ايون يحمل شحنة موجبة يتكون عندما يذوب حمض في ماء . .
9. القاعدة . . . مادة كيميائية تنتج تنتج ايون الهيدروكسيد (HO^-) عندما تذوب في الماء
10. الرقم الهيدروجيني . . مقياس عكسي لتركيز أيونات الهيدرونيوم (H_3O^+)
11. الكاشف : . . مركب يتغير لونه عند قيم مختلفة للرقم الاهيدروجيني عندما يتفاعل مع المحاليل الحمضية او القاعدية
- ..12

السؤال الثاني اختار الاجابة الصحيحة فيما يلي:

1- يعتبر الهواء الجوى :

- (A) مذاب ()
(B) وسط صلب ()
(C) محلول (✓)
(D) مذيب ()

2- ناتج قسمة كتلة المذاب على حجم المحلول :

- (A) التركيز (✓)
(B) الذائبية ()
(C) التحلل ()
(D) التشبع ()

3- يؤثر في سرعة الذوبان :

- (A) تحريك المحلول ()
(B) سحق المذاب ()
(C) زيادة درجة الحرارة ()
(D) جميع ما سبق (✓)

4- يكون فيها تركيز ايونات $[OH^-]$ اكبر من تركيز ايونات $[H_3O^+]$:

- (A) الاحماض ()
(B) القواعد (✓)
(C) محلول متعادل ()
(D) الماء ()

5- يكون فيها تركيز ايونات $[OH^-]$ متساوى مع تركيز ايونات $[H_3O^+]$:

- (A) الاحماض ()
(B) القواعد ()
(C) محلول متعادل (✓)
(D) عصير ليمون ()

6- يكون فيها تركيز ايونات $[OH^-]$ اقل من تركيز ايونات $[H_3O^+]$:

- (A) الاحماض (✓)
(B) القواعد ()
(C) محلول متعادل ()
(D) الماء ()

7- يتناسب تركيز ايونات الهيدرونيوم والرقم الهيدروجيني تناسب :

- (A) عكسى (✓)
(B) طردى ()
(C) لا علاقة ()
(D) متوازى ()

8- عند وضع ورقة تباع الشمس الزرقاء فى محلول حمضي :

- (A) لا تتغير ()
(B) تتحول الى الاحمر (✓)
(C) تصبح خضراء ()
(D) تصبح صفراء ()

9- عند وضع ورقة تباع الشمس الحمراء فى محلول قاعدى :

- (A) تتحول الى الازرق (✓)
(B) تتحول الى الاحمر ()
(C) تصبح خضراء ()
(D) تصبح صفراء ()

السؤال الثالث أكمل ما يلي :

1. يمثل الماء اكثر من **75%** من دماغنا وما يقارب **90%** من رئتنا

2. انواع المحاليل 1- **صلبة**.... 2- **سائلة**....

3- **غازية**....

3. يؤثر في سرعة الذوبان

1) تحريك المحلول 2- سحق المذاب 3- زيادة درجة الحرارة

4. يمكن قياس الرقم الهيدروجيني (PH) باستخدام 1- **كواشف الرقم الهيدروجيني**....

2- **اشرطة الاختبار** . 3- **مقياس الرقم الهيدروجيني**....

5.

حالة المحلول	المذيب هو	المذاب
صلبة
سائلة
غاز

السؤال الرابع 1- قارن بين الذائبية والتركيز

م	وجه المقارنة	الذائبية	التركيز
1	التعريف (وصف)
2	وجه الاختلاف
3	امثلة

2- قارن بين الاحماض والقواعد

م	وجه المقارنة	الاحماض	القواعد
1	التعريف (وصف)
2	الايون الناتج
3	الخواص
4	بعض استخدامات
3	امثلة

السؤال الخامس علل ما يأتي :

1- تصاعد غاز ثانى اكسيد الكربون عند فتح علبة المياه الغازية

..... بسبب ضغط الغاز المنخفض داخل العلبة

.....

2- عندما نشعر بالحموضة نكثر من شرب الماء

... لان الماء متعادل وعند ازالة الحمض فى الماء فانه سيقبل الحموضة . .

...

3- يعتبر غاز النيتروجين مذيّب بالهواء الجوى

... لانه موجود فى الهواء بكمية كبيرة جدا بنسبة 78% . . .

4- يعتبر غاز الاكسجين مذاب فى الهواء الجوى

... لانه يوجد فى الهواء بكمية قليلة بنسبة 21%

مع تمنياتى لمعلمين المستقبل بالنجاح والتوفيق

ا. رضا محمد

0568705349