

التاريخ: 2021/03/01

التوقيت: 01 سا

المادة: العلوم الفيزيائية

المستوى: 1م آداب

اختبار الفصل الأول

الجزء الأول: (06 نقاط)

(I) أكمل الفراغات الموجودة في الفقرة التالية:

- نصنف الأنواع الكيميائية من حيث الحموضة إلى أنواع وأنواع وأنواع
- من بين الطرق المستعملة في الكشف عن الحموضة:

استعمال كاشف ملون مثل لونه بحيث يكون لون هذا الكاشف أخضر في وجود نوع كيميائي ولون أزرق في وجود نوع كيميائي ولون أصفر في وجود نوع كيميائي أو استعمال جهاز أو ورق بحيث تكون درجة الحموضة $pH = 7$ في وجود نوع كيميائي ودرجة الحموضة $pH < 7$ في وجود نوع كيميائي ودرجة الحموضة $pH > 7$ في وجود نوع كيميائي

الطريقة الأكثر دقة من بين الطرق السابقة هي طريقة

- النوع الكيميائي ذو pH أكبر يكون أكثر أما النوع الكيميائي ذو pH أصغر يكون أكثر

(II) الجدول التالي يمثل بعض الأنواع الكيميائية مرفقة بقيم ال الموافقة لها:

النوع الكيميائي	الحليب	روح الملح	ماء مقطر	الصود	الخل	ملح الطعام	ثلاثي ميثيل أمين (مسبب رائحة السمك)
pH	7	2	7	13	2.5	7	11

(1) بين طبيعة الأنواع الكيميائية السابقة من حيث الحموضة.

(2) رتب الأنواع الحامضية حسب تزايد الحموضة والأنواع القاعدية حسب تزايد القاعدية.

(3) كيف نتصرف تجريبيا لأجل التأكد من احتواء الحليب على ماء مقطر؟

الجزء الثاني: (14 نقطة)

الوضعية الإدماجية:

يعتبر الماء ثروة طبيعية ضرورية لاستمرار بقاء الكائنات الحيّة على وجه الأرض. فهو يتواجد على عدة حالات وبعده أشكال وأنواع جزاء تأثيرات حراريّة من جهة وتأثيرات المواد المحيطة به من جهة أخرى. لذا استعماله المباشر من طرف الإنسان شبه غير معمول به، ما أدى بالإنسان إلى التفكير في طرق تسمح له بتصنيف المياه حسب تركيبها وبفصل مكوناتها حسب الحاجة.

(1) إنّ كمّيّة الماء في الطّبيعة تبقى دوما ثابتة وذلك بفضل سيرورة دورة الماء في الطّبيعة.

أ/- أذكر عاملان طبيعيين يتحكّمان في سيرورة دورة الماء في الطّبيعة.

ب/- أذكر مراحلها ثم اشرح كلا من:

1- المرحلة التي يحدث عقمها تشكل الأمطار والثلوج.

2- المرحلة التي يتدخّل فيها الغطاء النباتي.

(2) اشرح كل من عمليات الفصل الفيزيائي التالية التي ترافق الماء الطبيعي مخبريا مع ذكر نوع الماء الناتج عن كل عملية فصل:

1- الترشيح.

2- التقطير.

(3) اكتب مقالا علميا تُبين فيه طرق المعالجة الصناعية للمياه قبل استهلاكها من قبل الإنسان في جل ميادين حياته.

تأثيرات الرجاء والتعويض - الخالصات - 2021/02/1

المادة: علوم فيزيائية - المسودة الثانية - آداب

القطب: النموذجي - اختبار الفصل (1)

التعريف:

1- إدمان الفراغ: - حامض - معتدلة - قاعدية - أزرق البروموثيمول - أخضر - معتدل - قاعدي - صامق - pH من - أزرق ال pH - معتدل - صامق - قاعدي - صامق ال pH - قاعدية - صامق

16X (9.8)

2- طلاقة التي نواع التماثلات: - الماء المقطر - ملح الطعام

3- الكافيين - روح الملح - الخبز - pH 7
4- القاعدية - السود - تلك في مثل أمين - pH 7

7X (10.5)

5- تلك التي نواع الكافيين قاعدية: الخبز - روح الملح
6- تلك التي نواع القاعدية قاعدية: مثل أمين - سود

9.2

7- التأكد من اجراء العمل على الماء: الناقه صفة قليلة من صحتهم و توفيق النخيل الخرافة (CaSO4) 5 عينة من صحتهم و توفيق صحتهم - مثل صحتهم و توفيق من التي ينفذ الى التي نواع

9.75

الوليفية كما هي:

- 1- P: نماذج دورة الماء في الطبيعة - ارض الشمس - حادتها
- 2- من اجل دورة الماء في الطبيعة
- 3- التبخر - d - النسخ - 3 - التماثل - 4 - التساقط - 5
- 6 - التماسك

1

3

شرح ملخص

1- التبخير: طرح الغطاء السابق لدخال الماء.
2- التكثيف: بخار الماء الناتج عن عملية التبخير وتغير المساحة
المائية لتسكب في طبقه البريق الكليل فتتكثف بفعل الفقد
مستكازة لصحبا وعيونا مستبقة بفعل الماء.

1

2- الترشيح: فصل الماء الراثو عن المرسل ماء الصغيرة العالقة
به عن طريق الاستددام الحسم من شمع كالتصميم الرطل وانورق
فيمتصح لسائل لتفاني الوزن ليدو الرشاشحة وهو الماء الصالح

1,2

التقطير: عملية فصل مكونات الماء الصالح عن طريق التسخين
1- التسخين: يغليان وتكثف الماء في الدرجة 100°C
2- التبريد: يتم بخار الماء بالتبريد ثم يمرر في ليصل الى
التيوبه تبريد فيجود في حوزة حارة بونر اختار ط الماء
فيمرر البخار ويتكثف على شكل قطرات مائية للخيصة تسترج
في بيشر على شكل ماء مقطر نقي

1,2

3- المقارنات: معالجة المياه قبل استعمالها. تفيد
له مقدمه لنزوة معالجة المياه قبل استعمالها. تفيد
له مقدمه لنزوة معالجة المياه قبل استعمالها. تفيد

1,2

4- الطرق الفيزيائية: تحترق الماء
3- الطرق الكيميائية: اناقة مواد كيميائية للتخلص من
او حسام عن طريق فنيا بالماء

4

4- الطرق البيولوجية: استخدام بكتيريا لثمة للقضاء على
المسببات
وه خاتمة: م اعاة مطار على الماء قبل استعمالها ونزوة اهتمام
الارتسائ لتقلو ن فنيا معالجة المياه

1,2

إمضاء الولي

ملاحظات الأستاذ (ة)

.....
.....
.....
.....