

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية



جدول امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية العامة بجمهورية مصر العربية

موقع المناهج ← المناهج المصرية ← مرحلة ثانوية ← الامتحانات ← الفصل الثاني ← الامتحان النهائي ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 00:15:45 2025-03-12

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات ا حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
الامتحانات:

التواصل الاجتماعي بحسب مرحلة ثانوية



صفحة المناهج
المصرية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب مرحلة ثانوية والمادة الامتحانات في الفصل الثاني

جدول امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية العامة بجمهورية مصر العربية

1

السؤال الاول

أ- استخراج الكلمة غير مناسبة ثم اربط بين باقي الكلمات (2 درجات)

OH⁻ / P³⁻ / S²⁻ / Cl⁻ -1

..... /

2- الليمون / صودا الخبز / الكاتشب / العنب

..... /

ب- ماذا يحدث في الحالات التالية (4 درجات)

1- تراكم حمض اللاكتيك في عضلات جسم الانسان

.....
.....

2- ذوبان هيدروكسيد الكالسيوم Ca(OH)₂ في الماء

.....
.....

3- تفاعل الاحماض مع القلويات

.....
.....

4- ذوبان اكاسيد الكبريت و النيتروجين في مياه الامطار

.....
.....

السؤال الثاني

أ- اكتب المصطلح العلمي الدال على كلا من (2 درجات)

- 1- ايون يتكون من اكثر من ذرة لاكثر من عنصر (.....)
- 2- مادة يؤدي ذوبانها في الماء الى زيادة نسبة كاتيونات H^+ في المحلول (.....)

ب- علل لما يأتي (4 درجات)

1- الشحنة الكلية لجزئ اى مركب تساوى Zero

.....

.....

2- تتضمن الصيغة الجزيئية لهيدروكسيد الماغنيسيوم مجموعتى هيدروكسيد

.....

.....

3- يعد حمض الهيدروكلوريك حمض قوى بينما حمض الخليك حمض ضعيف

.....

.....

4- تعد الاكاسيد الحامضية شديدة الخطورة على صحة الانسان

.....

.....

.....

السؤال الثالث

أ- ضع علامة صح او علامة خطأ مع التصويب (2 درجات)

1- جميع ايونات العناصر اللافلزية تنتهى بالمقطع (- ات) ()

2- تتشابه مجموعتى البيكربونات و النترات في عدد الذرات و الشحنة ()

ب- اكتب الصيغة الكيميائية للمركبات التالية (4 درجات)

1- حمض الهيدروبروميك

.....

2- هيدروكسيد الليثيوم

.....

3- حمض الهيدروكبريتيك

.....

4- هيدروكسيد الماغنسيوم

.....

السؤال الرابع

أ- أكمل العبارات الآتية

(2 درجات)

- 1- مجموعة الذرية موجبة الشحنة بينما مجموعة شحنتها 3-
- 2- تبدأ الصيغة الجزيئية للاحماض برمز كاتيون بينما تنتهي الصيغة الجزيئية للقلويات بصيغة انيون

(4 درجات)

ب- اذكر مثالا واحدا لكل مما يأتي

- 1- حمض يساهم في هضم الطعام
-
-
- 2- حمض يمد العضلات بالطاقة اللازمة عند نقص الاكسجين
-
-
- 3- قلوبى يستخدم كعلاج مؤقت لمعادلة حموضة المعدة
-
-
- 4- دليل يستخدم للتمييز بين محلول حمض و محلول قلوبى
-
-