

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية



امتحان على الوحدة الأولى بوكليت

موقع المناهج ← المناهج المصرية ← الصف الأول الإعدادي ← علوم ← الفصل الثاني ← الامتحان النهائي ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 09:17:29 2025-02-17

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

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الإعدادي



صفحة المناهج
المصرية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الإعدادي والمادة علوم في الفصل الثاني

ورقة عمل الصيغ الكيميائية والخواص الفيزيائية للعناصر (امتحان على الوحدة الأولى)

1

أسئلة وفراغات حول الفلزات والخواص الفيزيائية للمواد

2

السؤال الاول

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

1- الماغنسيوم / النحاس / الزئبق / الفضة

.....

2- الهيدروكسيد / البيكربونات / الكالسيوم / الفوسفات

.....

ب- ماذا يحدث في الحالات التالية (4 درجات)

1- غمس شريطى دوار الشمس في حمض قوى (حمض الهيدروكلوريك)

.....

2- اضافة مصهور فلز الى مصهور فلز اخر

.....

3- تراكم حمض اللاكتيك في عضلات جسم الانسان

.....

4- اضافة كل من ملحى كلوريد النيكل و كلوريد الفضة كل على حدة في كمية من الماء مع التقليب

.....

.....

السؤال الثاني

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

1- قوة التجاذب بين ايونات الفلز الموجبة و سحابة الكترولونات التكافؤ السالبة المحيطة بها (.....)

2- ايون يتكون من اكثر من ذرة لاكثر من عنصر (.....)

ب- علل لما يأتى (4 درجات)

1- منظم افران الغاز من المواد القاعدية بينما اللبن من المواد الحامضية

.....
.....

2- الالومنيوم ^{13}Al اكثر صلابة من الصوديوم ^{11}Na

.....
.....

3- الشحنة الكلية لجزئ اى مركب تساوى Zero

.....
.....

4- لا يمكن الغرق في مياه البحر الميت

.....
.....

السؤال الثالث

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

- 1- يمكن التمييز بين عنصرى الليثيوم و الكبريت عن طريق التوصيل الكهربى ()
- 2- جميع ايونات العناصر اللافلزية تنتهى بالمقطع (- يد) ()

ب- قارن بين كل مما يأتى (4 درجات)

- 1- غاز النشادر و غاز ثاني اكسيد الكربون (من حيث نوع الغاز – التأثير على شريطى دوار الشمس المبللين بالماء)

.....

- 2- الفلزات و اللافلزات من حيث عدد الكترونات مستوى الطاقة الخارجى

.....

- 3- مجموعة الكربونات و مجموعة البيكربونات من حيث الصيغة الجزيئية

.....

- 4- ملح كربونات الكالسيوم و ملح كبريتات النحاس(من حيث الصيغة الجزيئية – قابلية الذوبان في الماء)

.....

السؤال الرابع

أ- أكمل العبارات الاتية

(2 درجات)

- 1-.....المسئولة عن صلابة الفلزات و ارتفاع درجة انصهارها
- 2- مجموعة الذرية موجبة الشحنة بينما مجموعة شحنتها 3-

ب- ما وظيفة كل مما يأتى

(4 درجات)

1- جهاز ال pH مقياس

.....

2- سبيكة البرونز

.....

3- حمض الهيدروكلوريك

.....

4- الجرافيت

.....