

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية



امتحان في الوحدة الأولى

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 09:27:37 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 الوحدة الأولى

1

امتحان على الوحدة الأولى بوكليت

2

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

3

أسئلة وفراغات حول الفلزات والخواص الفيزيائية للمواد

4

السؤال الاول

أ- استخرج 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 ملح 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 إلكترونات التكافؤ السالبة المحيطة بها (.....)
- 2- ايون يتكون من اكثر من ذرة لاكثر من عنصر (.....)

ب- علل لما يأتى (4 درجات)

- 1- منظف 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 P^H ميتر
- 2- سبيكة البرونز
- 3- حمض الهيدروكلوريك
- 4- الجرافيت