تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية



ورقة عمل الوحدة الأولى

موقع المناهج ← المناهج المصرية ← الصف الأول الإعدادي ← علوم ← الفصل الثاني ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 17-02-2025 09:25:23

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

المزيد من مادة علوم:

إعداد: أحمد زكريا

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الإعدادي











صفحة المناهج المصرية على فيسببوك

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

امتحان على الوحدة الأولى بوكليت	1
ورقة عمل الصيغ الكيميائية والخواص الفيزيائية للعناصر (امتحان على الوحدة الأولى)	2
أسئلة وفراغات حول الفلزات والخواص الفيزيائية للمواد	3

السؤال الرابع

(2 درجات)	أ- أكمل العبارات الاتية
زات و ارتفاع درجة انصهارها	1المسئولة عن صلابة الفا
ينما مجموعةشحنتها 3-	2- مجموعةالذرية موجبة الشحنة ب
(4 درجات)	ب- ما وظيمة كل مما يأتى
	1-جهان P ^H UI ميتر
	2-سبيكة البرونز
	3- حمض الهيدروكلوريك
	4-الجرافيت

السؤال الثالث

(2 درجات)	أ- ضع علامة صح او علامة خطأ مع التصويب
ق التوصيل الكهربي ()	1-يمكن التمييز بين عنصرى الليثيوم و الكبريت عن طري
()	2-جميع أيونات العناصر اللافازية تنتهى بالمقطع (- يد)
(4 درجات)	ب- قارن بین کل مما یأتی
نوع الغاز ــ التأثير على	1- غاز النشادر و غار ثاني اكسيد الكربون (من حيث شريطي دورار الشمس المبللين بالماء)
لطاقة الخارجي	2- الفلزات و اللافلزات من حيث عدد الكترونات مستوى ا
اصيغة الجزيئية	3-مجموعة الكربونات و مجموعة البيكربونات من حيث
حيث الصيعة الجزيئية –	4-ملح كربونات الكالسيوم و ملح كبريتات النحاس(من .
	قابلية الذوبان في الماء)

السؤال الاول

(2 درجات)	أ- استخرج الكلمة غير مناسبة ثم اربط بين باقي الكلمات
	1- الماغنسيوم / النحاس / الزئبق / الفضية
	<i>f</i>
	2- الهيدر وكسيد / البيكر بونات / الكالسيوم / الفوسفات
(4 درجات)	ب- ماذا يحدث في الحالات التالية 1- غمس شريطي دوار الشمس في حمض قوى (حمض الهيدروك
وريك)	1- غمس شريطي دوار الشمس في حمض قوى (حمض الهيدروك
201	2-اضافة مصهور فلز الى مصهور فلز اخر
	3-تراكم حمض اللاكتيك في عضلات جسم الانسان
مدة في كمية من	4- اضافة كل من ملحي كلوريد النيكل و كلوريد الفضمة كل علم الماء مع التقليب
<u></u>	

السؤال الثاتي

(2 درجات)	أ-اكتب المصطلح العلمي الدال على كلا من
حابة الكترونات التكافؤ السالبة	1-قوة التجاذب بين ايونات الفاز الموجبة و س
()	المحيطة بها
()	2- ايون يتكون من اكثر من ذرة لاكثر من عنصر
(4 درجات)	ب- علل لما باتی
ل من المواد الحامضية	1-منظف افران الغاز من المواد القاعدية بينما اللبن
	2-الالومنيوم ₁₃ A اكثر صلابة من الصوديوم Va
2023 (1)	2024
	3- الشحنة الكلية لجزئ اى مركب تساوى Zero
	4- لا يمكن الغرق في مياه البحر الميت