

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج المصرية



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

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 09:11:18 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

أسئلة وفراغات حول الفلزات والخواص الفيزيائية للمواد

1

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 ميطر

.....

2- سبيكة البرونز

.....

3- حمض الهيدروكلوريك

.....

4- الجرافيت

.....