اختبار تشخيصي الصف العاشر الكيمياء

**الوقت 30 دقيقة العلامة : 20**

الاسم ........................................ اليوم : ................. التاريخ / /

ــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ

السؤال الأول أكمل الفراغ فيما يلي : (9 علامات)

1.ما تركيز محلول حجمه 450 مل ، حضر بإذابة 15 غم من الملح في الماء( ت =ك/ح)................................

2. المحلول هو ...................................................................................................

3. عند تفاعل فلز مع الأكسجين فان الناتج هو ...........................

4. عند تفاعل فلز مع الماء فان الناتج هو ............................

5. عند تفاعل الفلز مع حمض الهيدروكلوريك المخفف فان الناتج ..........................

6. الحمض هو ....................................................................................................

7. سلسلة النشاط الكيميائي هي ..................................................................................

8. من أمثلة الكواشف الطبيعية ........................ والكواشف الصناعية ................................

السؤال الثاني : أكمل المعادلات الكيميائية التالية : (4 علامات)

K + O2

Li + H2O

وضع ايهما تأكسد وأيهما اختزل؟

Fe2O3 + Al Fe + Al2O3

**السؤال الثالث : (7 علامات ) خلية غلفانية تتكون من القطبين A/B ( وهي فلزات ثنائية التكافؤ) ، تصل بينهما قنطرة ملحية تحتوي محلولا مشبعا من ملح الطعام ، اذا علمت ان الفلز A أكثر نشاطا من الفلز B .**

**1-اكتب المعادلة الحاصلة على كل من المصعد والمهبط :**

**2- ارسمي نموذج للخلية**

**3 - اذكري المحلول الكهرلي للمهبط**

***ثلاثية التفوق : التركيز ... التلخيص ... التحضير***

***انتهت الأسئلة***