

الاختبار الموحد للجنة التاسعة اساسي
للدورة الثانية - مادة الفيزياء

مدة الاجاز : ساعة

الاسم والنسب : _____
رقم الامتحان : _____
المقسم : _____

(1) التمرين الاول (8ن)

الترجمة :

Conduction Thermique: _____
بريق فلزي :

Alliage: _____
هيدروكربورات :

2 - تتكون جزيئة الميكران (Hexane) من n ذرة كربون و 14 ذرة هيدروجين

ا- اترجم تعريفا الالكانات واغظ صيغتها العامة

ب- استنتج عدد ذرات الكربون لهذا الالكان واكتب صيغته الاجمالية

ج- اكتب معادلة الاختراق الغير كامل لهذا الالكين

(3) نضيف قطرات من محلول حمض الكلوريديريك الى قطعة من كربونات الكالسيوم

(الكلس) ، فنلاحظ تصاعد غاز يعكر ماء الجير

ا- سم الغاز الناتج واكتب صيغته

ب- بين على ماذا يدل تكون هذا الغاز (مطمو الايون للمرلدنتيفيه)

ج- اكتب المعادلة الايونية لهذا التفاعل

(2) التمرين الثاني (2ن)

نقوم بالتحليل الكهربائي لمحلول كلورورالذهب ($Au^{3+} + 3Cl^-$) حيث نغمر فيه

الكلترودين الاول من الحديد والثاني من الذهب

1- حدد الكاتود الذي سيلعب دور الكاتود والالكترود الذي سيلعب دور الانود

2- ارسم تبيانة التجربة خلف الورقة مبينا عليهما منحي التيار الكهربائي

ومنحي انتقال الالكترونات

3- اذكر التحولات الكيميائية التي تحدث :

على مستوى الكاتود

على مستوى الانسود

4- اكتب معادلة كل تحول كيميائي :

على مستوى الكاتود

على مستوى الانسود

* تبيانات التحليل الكهربائي *

(3) التمييز الثالث: (7)

متوفر على 3 محاليل مائية S_1 و S_2 و S_3 ، قيمة pH لكل محلول على التوالي هي:

2 - 7 - 9

1 - صف هذه المحاليل

2 - قارن تركيز الايونات H^+ و OH^- في المحلول S_1

3 - هل تتوقع تزايد ام تناقص قيمة pH المحلول الناتج عند إضافة قطرات من المحلول S_1 الى المحلول S_3 ، علل جوابك

4 - نظيف قطرات من المحلول S_1 الى فلز x ، فتلاحظ تصاعد غاز عديم اللون وتكون محلول أزرق الذي عند إضافة اليه قطرات من المحلول S_3 يظهر راسب أزرق

أ - اسم الفلز x والغاز الناتج واعط صيغته

ب - اسم الراسب الأزرق ، وبين على ماذا يدل تكونه

ج - اكتب معادلة التحول الكيميائي الذي حدث لذرات الفلز x

د - استنتج اسم المحلولين S_2 و S_3