المدرسة الاعدادية : الزارات

العام الدراسي : 2015/2014

اختبار مراقبة للسداسي الثاني في العلوم الفيزيائية

الأستاذ : علي بوبكري

الأقسام : السنوات 9 أساسي

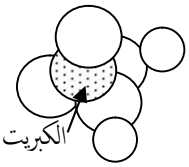
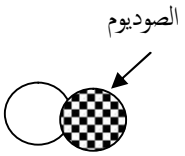
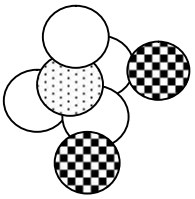
الاسم و اللقب : .....

القسم : .....

الرقم : .....

التمرين الأول (09 نقاط)

I / اكمل تعمير الجدول التالي بكتابة صيغ الهباءات و تلوين النماذج الهبائية : (04)

الهباءة	حمض الكبريتيك	كلورير الصوديوم	كبريتات الصوديوم	حمض الهيدروكلوريك
المكونات (مرتبة)	ذرتان هيدروجين ذرة كبريت 4 ذرات اكسيجين	ذرة صوديوم ذرة كلور	ذرتان صوديوم ذرة كبريت 4 ذرات اكسيجين	ذرة هيدروجين ذرة كلور
الصيغة الكيميائية				
النماذج الهبائية				

II / يتم تحضير حمض الهيدروكلوريك في المختبر بتفاعل حمض الكبريتيك المركّز الساخن مع كلورير الصوديوم (ملح الطعام) حيث ينتج كبريتات الصوديوم و حمض الهيدروكلوريك .

1) حدد الأجسام المتفاعلة و المنتجات أثناء هذا التفاعل الكيميائي. (02)

الاجسام المتفاعلة : .....

منتجات التفاعل : .....

2) اكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي : (01)

..... ⟶ .....

2015 Tunisie College.net

3) قم بموازنة هذه المعادلة : (01)

..... ⟶ .....

4) مثّل هذه المعادلة المتوازنة بالنماذج الهبائية المناسبة . (01)

⟶

التمرين الثاني (06 نقاط)

I / أسئلة الحفظ :

1) عرّف المحلول الشاردي : 0.5)

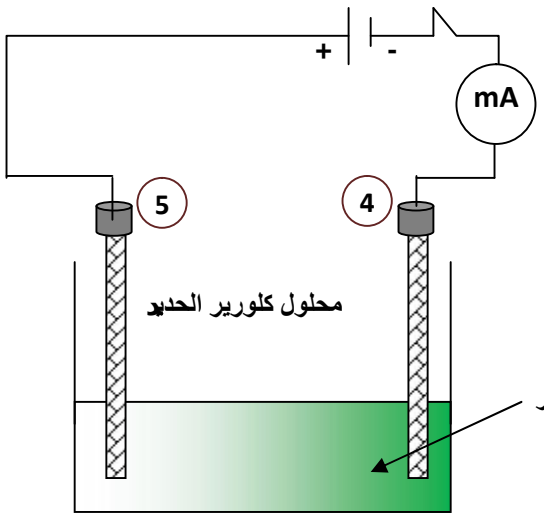
.....

2) كيف تتطور ناقلية المحاليل الشاردية للتيار الكهربائي بإرتفاع التركيز ؟ (0.5)

.....

II / كلورير الحديد II محلول شاردي يتميز بلونه الأخضر

1) أعط أسماء البيانات المَشار إليها بالأرقام التالية . (01)



4 : .....

5 : .....

2) إذا علمت أن اللون الأخضر يخصّ بالتحديد إيون الحديد II .

أ. حدد مسرى اللون الأخضر و استنتج نوع إيون الحديد II (أنيون أم كاتيون). (01)

.....

ب. ما هو نوع شحنة إيون الحديد II ؟ (0.5)

.....

ج. استنتج نوع شحنة إيون الكلوير . (0.5)

2015
Tunisie College.net

.....

د. حدد مسرى إيون الكلوريد و استنتج نوعه (أنيون أم كاتيون) . (01)

.....

3) بالإعتماد على التجربة السابقة حدد نوع إيون الصوديوم (أنيون أم كاتيون) في محلول كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) .
علل جوابك (01)

.....

.....

التمرين الثالث (05 نقاط)

في درجة حرارة 25° C بحوزتنا خمس محاليل :

عصير الليمون بتركيزين مختلفين ، ماء الجفال بتركيزين مختلفين و كلوريد الصوديوم .سجلت هذه المحاليل قيم الـ pH التالية :

المحلول	م 1	م2	م3	م4	م5
pH	10.2	4.57	10.17	4.62	6.98

1) أذكر أحد اجهزة قيس الـ pH : ..... (0.5 ن)

2) تعرف على اسم كل محلول ثم صنفه (حامضي / متعادل / قاعدي) (2.5 ن)

المحلول	اسمه	صنفه
م1		
م2		
م3		
م4		
م5		

3) قارن درجة حموضة المحلولين الحامضين : حموضة م ... > حموضة م .... (1 ن)

3) قارن درجة قاعدية المحلولين القاعديين : قاعدية م ... > قاعدية م .... (1 ن)

2015
Tunisie College.net