

إعدادية وادي الذهب
مراكش المنارة

الامتحان الموحد للنسبة الثالثة أساسي
الدورة السنوية الثانية، مارس 2000

مدة الإجابة: ساعة

الاسم الكامل :
الرقم :

العلوم التجريبية

رقم الامتحان :

النقطة :

20

التعريف الأول : 08 نقط

I - نعتبر المحاليل المائية (A) و (B) و (N)، نيتش أو المحلول (A) $pH=3$ و المحلول (B) $pH=9$ و المحلول (N) $pH=7$.

1 - اعتمدا على هذه المعطيات، املئ الجدول الآتي:

المحلول (N)	المحلول (B)	المحلول (A)	
			صنف المحلول
			نوع الكاتيونات في المحلول

2 - ما هو المحلول الذي يحتوي على عدد أيونات H^+ أكبر من عدد أيونات OH^- ؟ لماذا؟

II - نضيف للمحلول (A) المطبق كمية من محلول نترات الباريوم فيتكون راسب أبيض.

1 - اكتب صيغة محلول نترات الباريوم؟

2 - أعط اسم الراسب الأبيض الناتج؟

3 - استنتج صيغة المحلول (A)؟

4 - اكتب المعادلة الإجمالية المعبرة عن التفاعل الكيميائي الذي ينتج عن الراسب الأبيض؟

III - عند ما نصب كمية من المحلول (A) السابقة على قطعة من الحديد، نلاحظ تكون محلول أخضر وتصاعد غاز.

1 - أعط اسم المحلول الأخضر وكذلك اسم الغاز المنتج؟

2 - اسم المحلول :
* اسم الغاز :

3 - اكتب المعادلة الأيونية المعبرة عن هذا التفاعل الكيميائي؟

التعريف الثاني : 06 نقط

نحل التعليل الكهربائي لمحلول مائي صيغته هي : $(X^{2+} + Y^{2-})$.

1 - ما هو الأيون الفلزي الذي يمثل X^{2+} إذا كان المحلول المائي ذو الصيغة $(X^{2+} + Y^{2-})$ أزرق؟

2 - ما هو الأيون الفلزي الذي يمثل X^{2+} إذا كان المحلول المائي ذو الصيغة $(X^{2+} + Y^{2-})$ أخضر؟

2 - ما هو التحليل الكهربائي؟

3 - صف التغيير الذي يحدث على مستوى الأقطاب أثناء التحليل الكهربائي؟

4 - اكتب معادلتين التفاعلين الحاصلين بجوار كل من الأقطاب والكاثود؟

* في الأقطاب:

* في الكاثود:

5 - اذكر تطبيقاً للتحليل الكهربائي للمحاليل المائية؟

التبرين الثالث: 06 نقطه

1 - الترجمة:

2 - الهيدروكربون:

3 - اعط تعريفاً للهيدروكربون؟

* La formule développée =

3 - اكتب الصيغ العامة للهيدروكربونات الأليفاتية: C_2H_2 - C_2H_4 - C_2H_6

أ - بين هذه الهيدروكربونات، من هو الذي يمثل ألكاناً؟ لماذا؟

ب - اعط اسماً لهذا الألكان و اكتب صيغته البنائية العنقودية؟

ج - من بين التفاعلات الجزيئية أسفله، أشر على التفاعل الذي يمثل هذا الألكاناً؟



4 - اكتب المعادلة الكيميائية المعبّرة عن الاحتراق الكامل لهذا الألكان؟