تم تحميل هذا الملف من موقع www.talamidi.com

المملكة المغربية
وزارة التربية الوطنية والتكوين المهني والتعليم العالي والبحث العلمي
الأكاديمية الجهوية للتربية والتكوين
الرباط سلا القنيطرة
المديرية الإقليمية الخميسات
الثانوية الإعدادية مولاي إدريس

الامتحان المحلي الموحد
لنيل شهادة السلك الإعدادي
مادة الفيزياء والكيمياء
دورة يناير 2020
مدة الإنجاز: ساعة واحدة
المعامل: 1

الاسم: .....
النسب: .....
القسم :...../3
الرقم: .....

النقطة: ...../20

التنقيط	الموضوع
	التمرين الأول :(8 ن)

WWW.PC1.MA

1. أجب بصحيح أو خطأ العبارات التالية : 2pts

+ محلول الصودا يتفاعل مع الحديد.....

+ pH محلول قاعدي أصغر من7 .....

+ الصيغة الكميائية للألومين هي Al_2O_3.....

+ أغلبية كتلة الذرة مركزة في النواة.....

2. أتمم الفراغات باستعمال الكلمات التالية: * متعدد الذرة * الكربون * مسامية * الهيدروجين * غيرمسامية

+ الصدأ طبقة.....بين الألومين طبقة.....

+ المادة العضوية تتكون أساسا من ذرات.....وذرات..... 2.5 pts

+ الأيون الذي ينتج عن مجموعة من الذرات يسمى.....

3. اختر الجواب الصحيح:

+الشحنة الكهربائية لأيون الهيدرونيوم هي:

☐ +2e ☐ $+1,6.10^{-19}$ C ☐ -e

+ Cu^{2+} هي الصيغة ل: 1.5 pts

☐ ذرة النحاس ☐ إلكترون النحاس ☐ أيون النحاس

+ عند تخفيف محلول ذي pH= 3.4 ,نحصل على محلول ذي pH يساوي:

☐ pH= 2.3 ☐ pH= 3.4 ☐ pH= 5.2

4. إملء الجدول التالي : 2pts

Solution المحلول	A	B	C	D
pH	2.6	7	8.5	6.2
Nature طبيعته	.....	.....	.....	.....

تم تحميل هذا الملف من موقع www.talamidi.com

تم تحميل هذا الملف من موقع www.talamidi.com

التنقيط	التمرين الثاني :(8 ن)
	الجزء1: يعتبر الحديد **Fe** من أكثر الفلزات إستعمالا في الحياة اليومية. عدده الذري **Z=26**. نعطي الشحنة الإبتدائية $e=1,6.10^{-19}$ C
0.5pt	1. حدد الشحنة الكهربائية لنواة ذرة الحديد بدلالة e ثم بالكلوم C.....
	.....
	2. ذرة الحديد فقدت إلكترونين للتحول إلى أيون الحديدII
0.5pt	2.1 أكتب الصيغة الكميائية لأيون الحديد II .....
0.5pt	2.2 حدد شحنة إلكترونات أيون الحديد II بدلالة e.....
0.5pt	2.3 حدد شحنة أيون الحديدII بدلالة e.....
0.5pt	3. يدخل الحديد في تركيب مختلف الأجسام التي نستعملها في حياتنا اليومية. لكن بوجود الهواء الرطب يتأكسد الحديد فتتكون طبقة
0.5pt	لونها أحمر أجوري تسمى الصدأ.
1pt	3.1 إعط الإسم العلمي للصدأ.....
	3.2 أكتب الصيغة الكميائية للصدأ.....
	3.3 أكتب المعادلة الكميائية المتوازنة لأكسدة الحديد.....
1pt	**الجزء2:** نضع مسمار حديدي في أنبوب إختبار يحتوي على حمض الكلوريدريك $(H^+ + Cl^-)$,فنلاحظ :
	+ ظهور فوار وحدوث فرقعة عند تقريب لهب من فوهة أنبوب الإختبار
1pt	+ المسمار أصبح رقيق خلال التجربة
	1. حدد إسم وصيغة الغاز الناتج خلال هذا التفاعل الكميائي.....
	2. أكتب المعادلة الكميائية المختصرة لهذا التفاعل.....
1pt	**الجزء3:** نصب كمية من محلول الصودا$(Na^+ + HO^-)$ في أنبوب إختبار يحتوي على المحلول الناتج بين تفاعل حمض الكلوريدريك
1pt	والحديد. فحصلنا على راسب أخضر.
	1. حدد إسم وصيغة الراسب المتكون.....
	2. أكتب معادلة الترسب.....

التنقيط	التمرين الثالث :(4 ن)
1.5pts	في حصة الأشغال التطبيقية، يجب على يحيى اكتشاف نوعي الأيونات المتواجدة في محلول **S**,فحضر أنبوبي إختبار يحتويان على المحلول **S**,ثم قام بإنجاز الروائز التالية.
	1. أضاف في أنبوب إختبار يحتوي على المحلول **S** محلول نترات الفضة فتكون راسب أبيض يسود تحت تأثير الضوء.
	حدد إسم وصيغة الأيون الذي تم الكشف عنه.....
1.5pts	2. أضاف في أنبوب إختبار أخر يحتوي على المحلول **S** محلول الصودا فتكون راسب أزرق.
	أكتب إسم وصيغة الأيون الذي تم الكشف عنه.....
1pt	3. أكتب صيغة وإسم المحلول **S** .....

WWW.PC1.MA

تم تحميل هذا الملف من موقع www.talamidi.com