

دورة يناير 2014 مدة الإنجاز: ساعة واحدة	الموحد المحلي في مادة: العلوم الفيزيائية الأسدوس الأول	ثانوية أبو بكر الصديق الإعدادية تابوعصامت الريصاني
--	---	--

الاسم الكامل:	رقم الامتحان:	القسم: / 3	الرقم الترتيبي:
---------------------	---------------------	------------------	-----------------------

/20

التمرين الأول: (7,5 ن)

1 - املأ الفراغات بما يناسب مما يلي: (مواد- أجسام- الفزيائية): (1,5 ن)

. يستعمل الإنسان مختلفة لصناعة متعددة يحتاجها في حياته اليومية، من أجل ذلك يتم اختيار المواد حسب خواصها الملائمة لوظائف استعمالها.

2 . صل بسهم كل عنصر من المجموعة 1 بعنصر من المجموعة 2: (2,0 ن)

المجموعة 2	
Fe(OH) ₂	<input type="checkbox"/>
Fe ₃ O ₄	<input type="checkbox"/>
ZnO	<input type="checkbox"/>
Fe(OH) ₃	<input type="checkbox"/>
Cu(OH) ₂	<input type="checkbox"/>



المجموعة 1
راسب له ثون الصدا
أوكسيد الزنك
هيدروكسيد الحديد II
راسب أزرق

3 - أتمم ملء الجدول التالي: (4,0 ن)

الأيون الناتج عنها			الذرة			
شحنته	شحنة إلكتروناته	صيغته	شحنة نواتها	شحنة إلكتروناتها	عدد الذري	رمزها
+2e		Fe ²⁺		-26e		
	-18e				17	Cl

التمرين الثاني: (4,0 ن)

1 . نضيف قطرات من محلول الصودا إلى محلول كبريتات النحاس II ؛
أ . اعط اسم وصيغة الراسب المتكون .

..... (1,0 ن).

ب . أكتب معادلة الترسيب الموافقة لتكون هذا الراسب، ووازنها .

..... (1,0 ن).

2 - يتأكسد الحديد في الهواء الرطب فتكون عليه مادة مسامية .
أ . اعط اسم وصيغة المادة المتكونة .

..... (1,0 ن).

ب . أكتب المعادلة الحصيلة لهذا التفاعل، ووازنها .

..... (1,0 ن).

التمرين الثالث: (8,5 ن)

1 - يعطي الجدول أسفله قيم pH لبعض المحاليل المائية :

S ₆	S ₅	S ₄	S ₃	S ₂	S ₁	المحلول
7	5	11	4,3	9	2,5	قيمة pH

أ - صنف هذه المحاليل معللا جوابك؟ (3,0 ن)

-
-
-

2 - نضيف كمية من حمض الكلوريدريك إلى أنبوب يحتوي على حبيبات الزنك فنلاحظ تصاعد فقاعات غازية؛

أ . اعط اسم وصيغة الغاز المتصاعد (1,0 ن).

.....

ب . بالإضافة إلى هذا الغاز، ينتج محلول آخر،

• أكتب اسم وصيغة المحلول الناتج (1,0 ن).

.....

• أكتب المعادلة الحاصلة لتفاعل حمض الكلوريدريك مع الزنك، ووازنها (2,5 ن).

.....

• أكتب المعادلة المختصرة لهذا التفاعل (1,0 ن).

.....

- أعانكم الله -