

عناصر الإجابة

- 1- يذكر بشرط التوازن (1.5ن)
(نفس الحامل 0.5 ن) + مجموع متوجهتي القوتين منعدم (1ن)) أو (نفس خط التأثير(0.5ن)
+نفس الشدة (0.5ن) + منحى متعاكسان(0.5ن))
 - 2- مميزات وزن الكرة هي :
 - نقطة التأثير (0.5ن)
 - خط التأثير (0.5 ن)
 - المنحى (0.5 ن)
 - الشدة : العلاقة (0.5 ن) التطبيق العددي(0.5ن)
 - 3- مميزات القوة المطبقة من طرف الرأس على الكرة
نقطة التأثير (0.5 ن)
خط التأثير (0.5ن)
المنحى (0.5ن)
الشدة(0.5ن)
 - 4- شدة القوة المطبقة من طرف الكرة على الرأس (0.5ن) + التعليل (تطبيق مبدأ التأثيرات المتبادلة) (0.5ن)

التمرين 2:

- أ- التصنيف (1.5 ن) -1

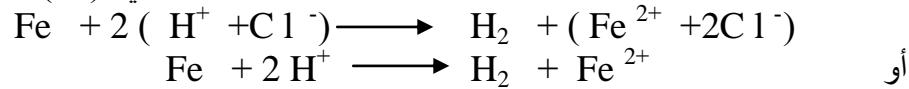
(0.25 ن لکل محلول مصنف بشکل صحیح)

ب - التطور (0.5ن) اسم العملية (0.5ن)

- 2 أ- الملاحظة (ان)

() () تصاعد الغاز ظهور تلون أخضر (0.5 ن) (0.5 ن)

بـ- المعادلة الكيميائية لتأثير حمض الكلوريدريك على الحديد هي: (ان)



ج- رائز الكشف عن أيون الحديد 2: اسم المحلول الكاشف (0.5ن) + لون الراسب (0.5ن) + معادلة الترسب (0.5ن)



شبكة التصحيح

الانسجام	الاستعمال السليم لأدوات المادة	ملاءمة الإنتاج	
إذا توفر معيار الانسجام في إحدى التعلميات الثلاث تمنح النقطة (1ن)	ربط بين هذه الأخطار ونواتج الاحتراق طريقة عملية ومقبولة ربط بين الإستعمال الآمن للحاليل وتطبيق الاحتياطات الوقائية	ذكر بعض أخطار احتراق المواد وأثرها على البيئة والصحة (1ن) الإشارة إلى أسباب اعتماد هذه الطريقة من غيرها (1ن) الإشارة إلى مدلول العلامة التحذيرية (1ن)	أبدى رأيا مبررا حول ما قام به أخيه (1ن) اقتراح الطريقة الصحيحة لتحضير أي محلول مخفف (1ن) أجاب عن تساؤل الأم (1ن)
			التعليمية 1 التعليمية 2 التعليمية 3

تمرين 1: (ن)



توجد الكرة كتلتها 450 g في حالة توازن فوق رأس اللاعب.

- 1- ذكر بشرطی توازن جسم خاضع لقوتين .
 - 2- حدد مميزات \vec{P} وزن الكرة .
 - 3- استنتج مميزات \vec{F} القوة المطبقة من طرف الرأس على الكرة .
 - 4- إستنتاج R شدة القوة المطبقة من طرف الكرة على الرأس ،
معللا جوابك .

نعطي : شدة الثقالة على سطح الأرض $g = 10 \text{ N/Kg}$

تمرين 2: (ن)

- ١- يعطي الجدول التالي قيمة pH المحاليل التالية:

المحاليل	عصير الليمون	مشروب غازي	ماء جافيل	ماء مقطر	محلول الصودا	حمض الكلوريدرياك
pH	3	4.5	12	7	13	2

- أ - صنف المحاليل السابقة إلى محليل حمضية و قاعدية و محيدة.

ب - نضيف قليل من محلول الصودا إلى الماء الخالص، كيف تتطور قيمة pH محلول ماذا تسمى هذه العملية؟

2- نصب قليل من حمض الكلوريدريك ($\text{H}^+ + \text{Cl}^-$) على الحديد.

أ- ماذا ستلاحظ خلال هذه التجربة؟

ب- أكتب المعادلة الكيميائية الحصيلة لهذا التفاعل.

ج- اقترح رائزا للكشف عن الأيون الناتج مع كتابة معادلة الراسب المتكون.

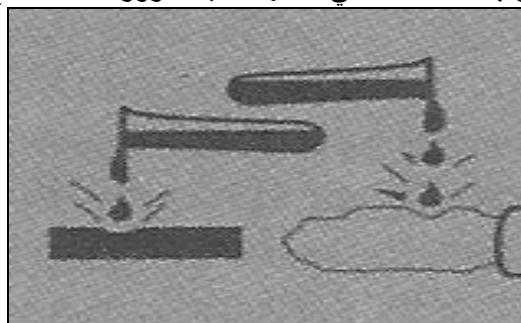
2/2	الصفحة	ساعة واحدة	مدة الإنجاز	1	المعامل	علوم الفيزياء والكيمياء	المادة
-----	--------	------------	-------------	---	---------	-------------------------	--------

الوضعية الإدماجية: (7ن)

استقبال العطلة الصيفية

استعداداً لاستقبال العطلة الصيفية، أرادت العائلة تنظيف المنزل. تكفل أخوك بالخلص من النفايات عبر حرقها في الجوار، أما أمك تكفلت بتنظيف المطبخ والأخت بتنظيف المرحاض بعد أن حضرتا محلولين مخففين الأول انطلاقاً من ماء جافيل المركز، اشتريته الأم من بائع متوجول، والثاني من محلول الماء القاطع (حمض الكلوريدريك). تساءلت الأخت عن الفائدة من العلامة الموجودة على قارورة الماء القاطع، تدخلت لتقديم المساعدة.

الوثيقة : العلامة التي تحملها لصيقة قارورة الماء القاطع



التعليمات:

- 1 - أعط رأياً مبرراً حول خطورة ما قام به أخوك؛
 - 2 - بين الطريقة الصحيحة التي ستعتمد لها الأم لتحضير المحلولين؛
 - 3 - أجب عن تساؤل أختك.