


 الامتحان الجهوي
 لنيل شهادة السلك الثانوي الإعدادي
 - دورة يونيو 2011 -

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

www.9alami.info

عناصر الإجابة

- 1- يذكر بشرطي التوازن (1.5ن)
 (نفس الحامل (0.5 ن) + مجموع متجهتي القوتين منعدم (1ن)) أو (نفس خط التأثير (0.5ن)
 + نفس الشدة (0.5ن) + منحيان 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:

- 1- أ- التصنيف (1.5 ن)
 (0.25 ن لكل محلول مصنف بشكل صحيح)
 ب- التطور (0.5ن) اسم العملية (0.5ن)
 2 - أ- الملاحظة (1ن)
 (0.5ن) تصاعد الغاز (0.5ن) ظهور تلون أخضر)
 ب- المعادلة الكيميائية لتأثير حمض الكلوريدريك على الحديد هي: (1ن)

$$\text{Fe} + 2(\text{H}^+ + \text{Cl}^-) \longrightarrow \text{H}_2 + (\text{Fe}^{2+} + 2\text{Cl}^-)$$
 أو

$$\text{Fe} + 2\text{H}^+ \longrightarrow \text{H}_2 + \text{Fe}^{2+}$$
 ج- رائز الكشف عن أيون الحديد 2 : اسم المحلول الكاشف (0.5ن) + لون الراسب (0.5ن) +
 معادلة الترسيب (0.5ن)

www.9alami.info



شبكة التصحيح

www.9alami.info

| الانسجام | الاستعمال السليم لأدوات المادة | ملاءمة الإنتاج | |
|--|---|--|------------|
| إذا توفر معيار الانسجام في إحدى التعليمات الثلاث تمنح النقطة (1) | ربط بين هذه الأخطار ونواتج الإحترق ذكر بعض أخطار احتراق المواد و أثرها على البيئة والصحة (1) | أبدى رأيا مبررا حول ما قام به أخوه (1) | التعليمة 1 |
| | طريقة عملية ومقبولة (1) | اقترح الطريقة الصحيحة لتحضير أي محلول مخفف (1) | التعليمة 2 |
| | ربط بين الإستعمال الامن للمحاليل وتطبيق الإحتياطات الوقائية (1) | أجاب عن تساؤل الأم (1) | التعليمة 3 |