

عناصر الإجابة

مادة الفيزياء و الكيمياء

دورة يناير 2014

الامتحان المحلي الموحد لنيل

شهادة السلك الإعدادي

سلم التطبيق

عناصر الإجابة

التمرين

ن 0.5 + ن 0.5 + ن 0.5
ن 0.5 + ن 0.5 + ن 0.5

- 1 الأجسام - الزجاج - الفلزات
- أوكسيد الألومنيوم - الألومنين - كتيمة - التآكل

ن 0.5
ن 0.5
ن 0.5

- 2 موجة.
- ❖ فقدت إلكتروني.
- ❖ تنخفض.

ن 0.5 + ن 0.5
ن 0.5
ن 0.5

- 3 1.3- ثائي أوكسيد الكربون - أحادي أوكسيد الكربون .
- 2.3- وضعها في حفر كبيرة و ردمها .
- إعادة تصنيعها .

ن 0.5
ن 0.5

- 4 الصورة الأولى : أكال
- الصورة الثانية : قابل لاحتراق

ن 0.5
ن 0.5

- 1 . PH
- 1.1- ورق
- 1.2- الكأس A

ن 0.5
ن 0.5
ن 1

- 2 -1.2 الرائز المستعمل : محلول نثرات الفضة .
- ما يحدث في الأنابيب : تكون راسب أبيض يسود تحت تأثير الضوء .
- معادلة الترسيب : $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \longrightarrow \text{AgCl}$

ن 0.5
ن 0.5
ن 0.5

- 2.2 شحنة النواة : + 17 e
- شحنة الإلكترونات : - 18 e
- شحنة الأيون : - e

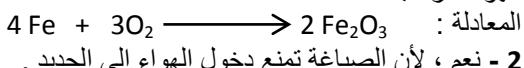
ن 0.5
ن 0.5
ن 0.5
ن 0.5 + ن 0.5
ن 1

- 3 1.3 - الأنابيب الثاني لأن النحاس لا يتفاعل مع محلول حمض الكلوريد里ك .
- 2.3 - اسم الغاز المتصاعد : ثاني الهيدروجين .
- نكشف عنه بـ : تقريب لهب من فوهة الأنابيب حيث يحدث فرقعة .
- 3.3 $\text{Fe} + 2\text{H}^+ \longrightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2$
- 4 لا يحدث أي شيء في الأنابيبين معا .

ن 1

- 1 التفسير : الصدا المكون على الباب و الشبابيك سببه تفاعل الحديد مع ثائي أوكسجين الهواء الطلق .

ن 1
ن 1
ن 1



- 2 نعم ، لأن الصباغة تمنع دخول الهواء إلى الحديد .
- 3 - رأيه على صواب لأن الألومنيوم عند تأكسده تتكون عليه طبقة كتيمة من أوكسيد الألومنيوم تمنع تآكله و بالتالي يمكن استعماله دون صباغة .

الأول

(8 نقط)

الثاني

(8 نقط)

الثالث

(4 نقط)