شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج استرشادي أول للاختبار العملي مع نموذج الإجابة

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-04-23 03:56:29

إعداد: سيف الندابي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر

اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف الثاني عشر"

روابط مواد الصف الثاني عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	أسئلة مترجمة من امتحانات كامبريدج في الوحدة الثامنة مشتقات الهيدروكربونات
2	اسئلة مترجمة من مصادر كامبريدج مع الحل في الوحدة السابعة الأنتروبي الجزء الثالث
3	اسئلة مترجمة من مصادر كامبريدج مع الحل في الوحدة السابعة

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
الأنتروبي الحزء الثاني	
4	اسئلة مترجمة من مصادر كامبريدج مع الحل في الوحدة السابعة الأنتروبي الحزء الأول
5	مراجعة الوحدة السادسة الكيمياء الحركية

سلطنة عمان

وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم لمحافظة الداخلية

دائرة الإشراف التربوي

نماذج استرشادية للاختبار العملي لمادة الكيمياء للصف الثاني عشر

الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي: 2024/2023م

إعداد: أ. سيف الندابي- معلم أول كيمياء بمدرسة بلال بن رباح إشراف: أ. سيف الهنائي – مشرف الكيمياء

تعليمات عامة
- درجة الاختبار العملي: 20 درجة - مدة الاختبار العملي: ساعة واحدة. - الاختبار العملي إما أن يتكون من جزئين(تجربتين) لهما 20 درجة **ليس** بالضرورة كل تجربة 10 درجات **أو** تجربة واحدة لها 20 درجة . - يسمح باستخدام الآلة الحاسبة المعتمدة. - استخدم قلم الحبر في حل الأسئلة ويسمح باستخدام قلم الرصاص للتمثيل البياني.

النموذج الأول: المعقدات واستبدال الليجندات.

<u>الإطار النظري:</u>

يُمكن استبدال الليجندات الموجودة في معقد ما، كلياً أو جزئياً بليجندات أخرى.

ويُعد هذا نوعاً من تفاعلات الاستبدال (الإحلال)، وهو يحدث تلقائياً عندما يكون المعقد الجديد المتكون أكثر استقراراً من المعقد الأصلي.

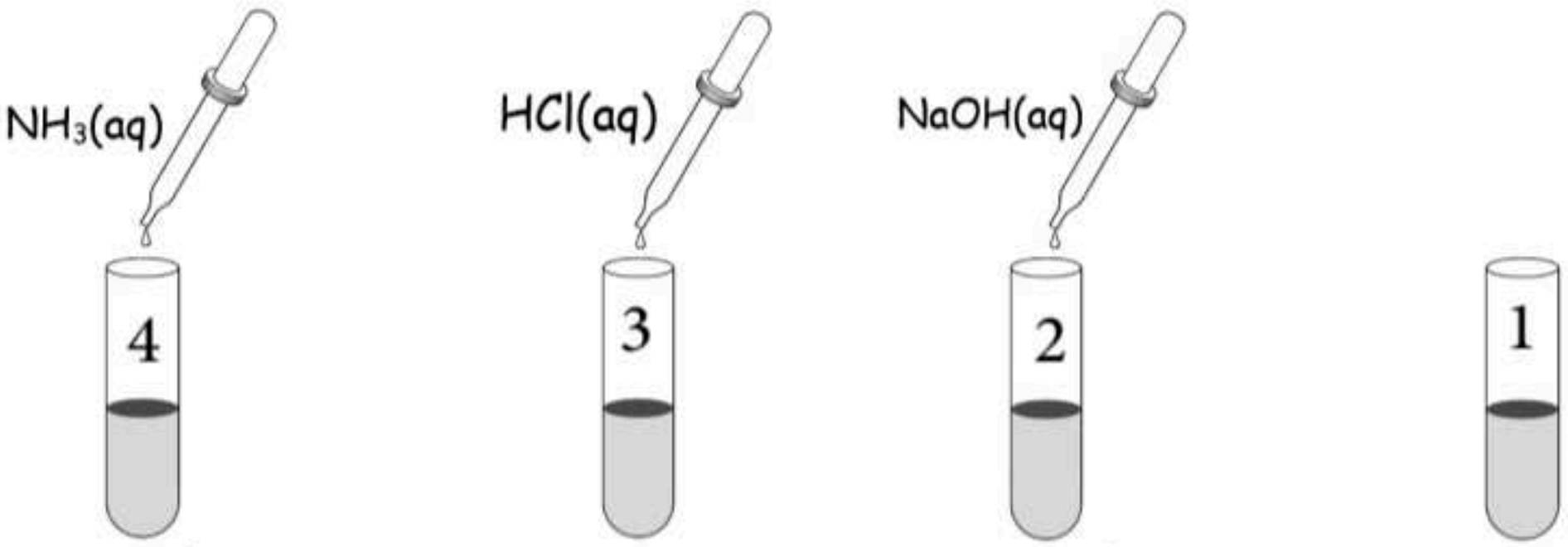
وينتج من استبدال الليجندات في معقدات النحاس ألواناً مختلفة، تعتمد على نوع الليجند الذي تم استبداله.

<u>الإطار العملي:</u>

قام أحد الطلبة بوضع (1ml) من محلول كبريتات النحاس (II) (**الذي يُكون معقد $[Cu(H_2O)_6]^{2+}(aq)$ في الماء**) في 4 أنابيب اختبار.

ثم قام بإضافة قطرات متتالية من كلاً من محلول هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) ومحلول حمض الهيدروكلوريك (HCl) ومحلول الأمونيا المركز (NH_3) في الأنابيب رقم (2) و (3) و (4) على التوالي كما في المخطط الآتي:

- ادرس المخطط ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:



[أنبوبة الضبط]

1- ما الهدف وجود الأنبوبة رقم (1)؟

..... [2]

2- ما لون المحلول في الأنابيب الأربعة **قبل إجراء التجربة**؟

..... [1]

3- تنبأ برقم الأنبوبة التي سيتكون فيها راسب بعد إجراء التجربة؟

..... [1]

4- أكمل الجدول (4-1) الآتي بما يناسبه بعد إضافة المحاليل من القطارات؟

رقم الأنبوبة / المطلوب	2	3	4
الصيغة الكيميائية للمعقد المتكون			
لون المعقد المتكون			

الجدول (4-1) [6]

نموذج الإجابة لنماذج الأسئلة الاسترشادية للاختبار العملي لمادة الكيمياء للصف الثاني عشر

الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي: 2024/2023م

النموذج الأول

<table>
<tr><th>المفردة</th><th>الإجابة</th><th>الدرجة</th><th>الملاحظة</th></tr>
<tr><td>1</td><td>للمقارنة بين الألوان المعقدات قبل وبعد استبدال الليجندات</td><td>2</td><td></td></tr>
<tr><td>2</td><td>محلول أزرق</td><td>1</td><td></td></tr>
<tr><td>3</td><td>الأنبوبة رقم 2</td><td>1</td><td></td></tr>
<tr><td>4</td><td>
<table>
<tr><th>رقم الأنبوبة</th><th>2</th><th>3</th><th>4</th></tr>
<tr><td>الصيغة الكيميائية للمعقد المتكون</td><td>$Cu(OH)_2(H_2O)_4$</td><td>$[CuCl_4]^{2-}$</td><td>$[Cu(NH_3)_4(H_2O)_2]^{2+}$</td></tr>
<tr><td>لون المعقد المتكون</td><td>راسب أزرق</td><td>محلول أصفر</td><td>محلول أزرق داكن (غامق)</td></tr>
</table>
</td><td>6</td><td>كل خلية فى الجدول بدرجة</td></tr>
</table>