

السبت 28 يوليوز 2012  
المدة: 30 دقيقة

مباراة ولوج السنة الأولى لطب الأسنان  
موضوع مادة: الكيمياء

لا يسمح باستعمال أي آلة حاسبة



كيمياء 1 (7 نقط): صحيح أم خطأ

أنقل إلى ورقة تحريريك رقم الاقتراح وأجب أمامه بكلمة (صحيح) أو (خطأ).

1. تكون سرعة التفاعل الكيميائي منعدمة عند بداية التفاعل.
2. تتدخل في تعبير خارج التفاعل جميع الأنواع الكيميائية المتدخلة في تحول كيميائي.
3. الماء عبارة عن مذيب في حلماة إستر.
4. تزداد قيمة pH كلما ازداد تركيز الأيونات  $H_3O^+$  في المحلول.
5. تتعلق نسبة التقدم النهائي للتفاعل بالحالة البدئية للمجموعة الكيميائية.
6. عند اشتغال العمود كادميوم/فضة (cadmium/argent) تنقص كتلة إلكترود الكادميوم (Cd) ويتكون راسب الفضة (Ag) على إلكترود الفضة.

1.6. التبيانة الاصطلاحية لهذا العمود هي:  $\ominus Cd_{(aq)}^{2+} / Cd_{(s)} ; Ag_{(aq)}^+ / Ag_{(s)} \oplus$

2.6. كتلة الكادميوم المستهلك خلال المدة  $\Delta t$  هي:  $m(Cd) = \frac{I \cdot \Delta t \cdot M(Cd)}{2 \cdot F}$  ، حيث I شدة التيار الكهربائي و M(Cd) الكتلة المولية للكادميوم و F ثابتة فرادي.

كيمياء 2 (7 نقط): المحلول المائي للأمونياك

نتوفر على محلول مائي (S) للأمونياك  $NH_3(aq)$  حجمه V وتركيزه المولي  $C = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ . أعطى قياس pH هذا المحلول القيمة  $pH = 10,6$  عند  $25^\circ C$ . قيمة  $pK_A$  للمزدوجة  $NH_4^+(aq) / NH_3(aq)$  هي  $pK_A = 9,2$ .  
المعطيات:  $K_e = 10^{-14}$  ؛  $10^{-1,4} \approx 4 \cdot 10^{-2}$

1. حدد، معلا جوابك، النوع الكيميائي المهيمن للمزدوجة  $NH_4^+(aq) / NH_3(aq)$  في المحلول (S).
2. أكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة لتفاعل الأمونياك  $NH_3(aq)$  مع الماء.
3. أنشئ الجدول الوصفي لتقدم هذا التفاعل.
4. عبر عن  $x_f$  التقدم النهائي لهذا التحول بدلالة: V و pH و  $pK_e$ ، حيث  $K_e$  الجداء الأيوني للماء.
5. عبر عن  $\tau$  نسبة التقدم النهائي لهذا التفاعل بدلالة C و pH و  $pK_e$ . أحسب قيمة  $\tau$ . إستنتج.

كيمياء 3 (6 نقط): تحضير إستر دو نكهة توت الأرض

المركب 2- مثيل بروبونات الإثيل (2-méthylpropanoate d'éthyle) إستر له رائحة توت الأرض، نحضر كمية منه بتفاعل  $n_1 = 1,5 \cdot 10^{-1} \text{ mol}$  من حمض كربوكسيلي  $n_2 = 1,2 \cdot 10^{-1} \text{ mol}$  من كحول بوجود حمض الكبريتيك. نحصل عند نهاية التخليق على  $n = 5,4 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$  من هذا الإستر.

1. أكتب الصيغة نصف المنشورة لهذا الإستر.
2. إستنتج الصيغة نصف المنشورة للحمض الكربوكسيلي المستعمل ثم سميه.
3. أوجد قيمة مردود هذه الأسترة.
4. من بين الإجراءات الآتية، أذكر معلا جوابك الإجراء الذي سيمكن من تحسين مردود هذه الأسترة:
  - أ. رفع درجة حرارة المجموعة الكيميائية؛
  - ب. زيادة كمية حمض الكبريتيك؛
  - ج. إزالة الماء المتكون أثناء التحول الكيميائي؛
  - د. إضافة كمية من الماء للمجموعة الكيميائية في الحالة البدئية.