

- المسألة الأولى:** غول ثانوي يحتوي على %26.66 من الأوكسجين والمطلوب:
- 1- احسب الكتلة المولية للغول
 - 2- استنتج الصيغة المجملة ثم نصف المنشورة وسمّ الغول الناتج.
- H:1 O:16 C:12

- المسألة الثانية:** كيتون متنظر النسبة المئوية للأوكسجين %18.6 والمطلوب:
- 1- احسب الكتلة المولية للكيتون السابق
 - 2- استنتج الصيغة نصف المنشورة مع الاسم.
- H:1 O:16 C:12

- المسألة الثالثة:** نمرر غول أولي على مسحوق النحاس المسخن إلى الدرجة $300C^{\circ}$ فيتشكل $2.2g$ من الدهيد ثم نفاعل الأدهيد الناتج مع محلول تولن فيتشكل راسب كتلته $10.8g$ والمطلوب:
- 1- اكتب المعادلات الحاصلة
 - 2- احسب الكتلة المولية للأدهيد والغول.
 - 3- استنتج الصيغة نصف المنشورة لكل من الأدهيد والغول.
- C:12 H:1 O:16 Ag:108

- المسألة الرابعة:** يتفاعل حمض كربوكسيلي $R - COOH$ مع هيدروكسيد الصوديوم ويعطي ملحاً كتلته $\frac{5}{4}$ من كتلة الحمض والمطلوب:

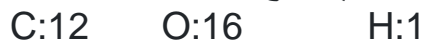
- 1- اكتب المعادلة الحاصلة.
 - 2- احسب الكتلة المولية للحمض.
 - 3- استنتج صيغة الحمض وسمه.
- C:12 O:16 H:1

- المسألة الخامسة:** غول أولي يؤكسد أكسدة تامة ثم يعادل ناتج الأكسدة مع هيدروكسيد البوتاسيوم وينتج ملحاً كتلته $\frac{56}{37}$ من كتلة ناتج الأكسدة والمطلوب:

- 1- اكتب المعادلات الحاصلة
 - 2- استنتج صيغة ناتج الأكسدة وسمه
 - 3- استنتج صيغة الغول المستعمل.
- C:12 O:16 H:1 K:39

- المسألة السادسة:** يتفاعل الايتانول مع حمض كربوكسيلي فيتشكل مركب عضوي كتلته المولية $88gmol^{-1}$ والمطلوب:

- 1- اكتب معادلة التفاعل الحاصلة.
- 2- استنتج صيغة الحمض الكربوكسيلي وسمه.
- 3- استنتج صيغة المركب العضوي الناتج وسمه.



المسألة السابعة: نعامل 10mol من الايتانول تركيزه 0.5molL^{-1} بكمية كافية من محلول فهلنغ فيتكون راسب أحمر أجري من أوكسيد النحاس و المطلوب:

- 1- اكتب معادلة التفاعل الحاصلة.
- 2- احسب كتلة الراسب الناتج.
- 3- للحصول على 5l من محلول الايتانول السابق نؤكسد الايتانول اكتب معادلة التفاعل ثم احسب كتلة الايتانول اللازم لذلك.

C:12 O:16 H:1 Cu:63.5

المسألة الثامنة: نؤكسد 23g من الايتانول أكسدة تامة ونكمل الحجم إلى 250ml ثم يعاير المحلول الناتج باستعمال هيدروكسيد الصوديوم تركيزه 1molL^{-1} والمطلوب:

- 1- اكتب جميع المعادلات الحاصلة.
- 2- احسب حجم هيدروكسيد الصوديوم اللازم للمعايرة.
- 3- احسب التركيز المولي لمحلول الملح الناتج.
- 4- تؤخذ عينة مماثلة لهيدروكسيد الصوديوم ويضاف إليها تسعة أضعافها من الماء احسب التركيز الجديد.

Na:23 C:12 O:16 H:1

المسألة التاسعة: محلول للايتانول حجمه 200ml نقسه إلى قسمين متساويين

- a- نعامل القسم الأول كمحلول تولين فيتشكل راسب كتلته 2.16g
- b- نؤكسد القسم الثاني ثم يعدل المحلول بهيدروكسيد الصوديوم تركيزه 0.5molL^{-1} والمطلوب:
 - 1- اكتب المعادلات التفاعل الحاصلة.
 - 2- احسب تركيز محلول الأدهيد مقدر ب gl^{-1}
 - 3- احسب حجم هيدروكسيد الصوديوم اللازم للتعديل.

Ag=108 H:1 O:16 C:12

المسألة العاشرة: نؤكسد 2.2g من الايتانول ونكمل الحجم إلى 200ml فيلزم لتمام التعديل 50ml من محلول هيدروكسيد الصوديوم والمطلوب:

- 1- اكتب المعادلات الحاصلة.
- 2- احسب تركيز ناتج الأكسدة gl^{-1}
- 3- احسب تركيز الملح الناتج عن المعايير.

C:12 O:16 H:1



FUTURE
GATE



بوابة
المستقبل