|  |
| --- |
| سلسلة أنشطة السنة الدراسية 2014-2013  التركيز المولي المستــــــــــوى :T.C.S.2 |
| التركيز المولي |
| - نزن 5g من مسحوق كبريتات النحاسII . و نضعه في الحوجلة المعيارية.  - نسكب فوق مسحوق كبريتات النحاسII ، 20ml من الماء المقطر و نحرك جيدا.  - بواسطة الطارحة نضيف الماء المقطر إلى محتوى الحوجلة حتى يصل إلى خط معيارها.    1- عين أسماء الأدوات و المواد الواردة في الوثيقة.  2- لماذا لا تتم إضافة الماء الضروري لتحضير المحلول منذ البداية؟  3- أحسب الكتلة المولية الجزيئية لكبريتات النحاسII .  4- أحسب كمية مادة كبريتات النحاسII المذابة في لتر واحد من المحلول. |
| تخفيف محلول |
| الهدف: تخفيف محلول مائي إلى عشر تركيزه.  العدة التجريبية:  - محلول مائي لكبريتات النحاسII  تركيزه .- ماء مقطر.  – حوجلة معيارية من فئة .- كؤوس زجاجية.  – ماصة من فئة . إجاصة المص.    \*نأخذ  من محلول بواسطة الماصة.  \* نصب هذه الكمية في الحوجلة المعيارية.  \* نضيف الماء المقطر حتى يصل مستوى السائل إلى خط العيار.  1-أحسب كمية مادة كبريتات النحاسII المذابة في الحجم الذي تم أخذه في البداية من المحلول البدئي.  2-بعد إضافة الماء المقطر ، ما هو الحجم الإجمالي للمحلول الجديد المحصل عليه؟  3-ما كمية مادة كبريتات النحاسII الموجودة في المحلول المحصل عليه بعد إضافة الماء. استنتج.  4-أحسب التركيز المولي للمحلول المحصل عليه و قارنه مع التركيز المولي للمحلول البدئي. استنتج علاقة للتخفيف؟  5-لو لدينا حوجلة معيارية من فئة ، حدد حجم العينة التي يجب أخذها من المحلول الأول للحصول على من محلول تركيزه . |