|  |
| --- |
|  سلسلة أنشطة السنة الدراسية 2014-2013التركيز 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 . |