

تقرير العمل التطبيقي رقم 01: تحضير محلول قياسي من حمض الكبريت H_2SO_4

الاسم واللقب: الفوج:/.....

تاريخ الإجراء:

(1) عرف المادة غير النقية.

(2) أكتب معادلة تفكك الحمض في الماء.

(3) أحسب حجم الحمض التجاري اللازم لتحضير محلول غني أكثر للمحلول السابق.

(4) ما نوع المعايرة التي تحدد بها نظامية المحلول الغني أكثر.

(5) حدد شرط التكافؤ

(6) أستنتج النظامية المضبوطة.

(7) ماهو حجم المحلول (الأم) للحصول على 250ml من المحلول المطلوب تحضيره (الإبن).

(8) احسب التركيز النظامي لمحلول حمض الكبريت التجاري السابق

(9) احسب النسبة % الكتلية لمحلول حمض الكبريت تركيزه 5mol/l وكثافته (d= 1,29) .

(10) نريد الحصول على 100ml من المحلول (9) ماهو الحجم الواجب اخذه من المحلول التجاري ؟