

التمرين 07

صيغة كبريتات النحاس الالمائي هي CuSO_4 .

1. ماذا تعني كلمة الالمائي ؟
2. نحضر محلولاً حجمه 500mL من محلول CuSO_4 ، تركيزه $0,20 \text{ mol.L}^{-1}$.
 - 2.1. أحسب كتلة كبريتات النحاس الالمائي اللازمة لهذا التحضير .
 - 2.2. صف الخطوات التجريبية اللازم اتباعها للحصول على هذا المحلول.
3. في الحقيقة ، كبريتات النحاس المستعمل هو عبارة عن كبريتات النحاس خماسي التمييه .
أحسب التركيز المولي للمحلول المحضر.
4. نريد تخفيف هذا المحلول باستعمال حوجة معيارية من فئة 100mL .
 - 4.1. ما هو الحجم الذي يجب استعماله للحصول في الحوجة على محلول تركيزه المولي $0,013 \text{ mol.L}^{-1}$.
 - 4.2. حدد الخطوات التجريبية الواجب اتباعها للقيام بهذه العملية.

$$M(\text{O})=16 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M(\text{Cu})=63,5 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M(\text{H})=1 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M(\text{S})=32 \text{ g.mol}^{-1}$$

Mohammed Sobhi