

كيمياء تمارين 08	التركيز المولي	الجدع المشترك
------------------	----------------	---------------

التمرين 05

نريد تحضير 200mL من محلول A لكبريتات النحاس CuSO_4 تركيزه المولي $0,5 \text{ mol.L}^{-1}$.

1. أحسب كتلة بلورات كبريتات النحاس التي يجب استعمالها.

2. نخفف المحلول A إلى العشر $\frac{1}{10}$. ما هو التركيز المولي للمحلول B المحصل عليه ؟

3. أعط لائحة الأدوات اللازمة لتحضير المحلول B وصف عملية التخفيف.

معطيات : $M(\text{Cu})=63,5 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(\text{S})=32 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(\text{O})=16 \text{ g.mol}^{-1}$