

الأولى بكالوريا	التركيز والمحاليل الإلكتروليتية	كيمياء تمارين 03
-----------------	---------------------------------	------------------

التمرين 11

نخلط 100 mL من محلول مائي ليودور البوتاسيوم تركيزه المولي $0,25 \text{ mol.L}^{-1}$ مع 150 mL من محلول مائي لكلورور البوتاسيوم يحتوي على 1,635 g من هذا المركب. أحسب التراكيز المولية لأنواع الكيمائية المتواجدة في الخليط.

$$M(\text{Cl})=35,5 \text{ g mol}^{-1}$$

$$M(\text{K})=19 \text{ g mol}^{-1} \text{ : معطيات}$$