

الأولى بكالوريا	المواصلة والموصلية	كيمياء تمارين 05
-----------------	--------------------	------------------

## التمرين 08

في 25°C ، نحضر خليطا من محلول مائي S<sub>1</sub> لهيدروكسيد الصوديوم (Na<sup>+</sup>, OH<sup>-</sup>) حجمه V<sub>1</sub>=50 mL وتركيزه C<sub>1</sub>=1,00.10<sup>-3</sup> mol.L<sup>-1</sup> و محلول مائي S<sub>2</sub> لكلورور الصوديوم (Na<sup>+</sup>, Cl<sup>-</sup>) حجمه V<sub>2</sub>=200mL وتركيزه المولي C<sub>2</sub>=1,52.10<sup>-3</sup>mol.L<sup>-1</sup>.

1. أحسب كمية مادة كل أيون في الخليط.
2. أحسب التركيز المولي لكل أيون في الخليط بوحدة (mol.m<sup>-3</sup>).
3. استنتج الموصلية σ للخليط.

معطيات : الموصليات المولية الأيونية عند 25°C :  $\lambda_{OH^-}(aq) = 198,6.10^{-4} S.m^2.mol^{-1}$

$$\lambda_{Cl^-}(aq) = 76,3.10^{-4} S.m^2.mol^{-1} \quad \lambda_{Na^+}(aq) = 50,1.10^{-4} S.m^2.mol^{-1}$$