

التمرين 09

على لصيقة قنينة محلول لحمض الكلوريدريك ، نقرأ الإشارات التالية:

. $M_{HCl} = 36,5 \text{ g.mol}^{-1}$ ، $p = 25\%$ ، $d = 1,25$ ، HCl

- 1- هل يحتوي هذا المحلول على كلورور الهيدروجين الغازي؟ ما هي الصيغة الكيميائية لهذا المحلول؟
 - 2- ماذا تعني كل من الإشارات على اللصيقة ؟
 - 3- ما هي كمية مادة حمض الكلوريدريك المستعملة لتحضير 1L من هذا المحلول ؟
 - 4- ما هو حجم الغاز المقابل ؟
- الحجم المولي في ظروف التجربة : $V_m = 24 \text{ L.mol}^{-1}$.
الكتلة الحجمية للماء $\rho_{eau} = 1 \text{ g / cm}^3$