

التمرين 09

www.pc-lycee.com

على لصيقة قنينة محلول لحمض الكلوريدريك ، نقرأ الإشارات التالية:

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

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 : $V_m=24 \text{ L.mol}^{-1}$.

$$\rho_{eau} = 1 \text{ g/cm}^3 \text{ الكتلة الحجمية للماء}$$

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com