

التمرين 08

www.pc-lycee.com

نضع في دورق الكتلة $m=0,50$ g من هيدروجينوكربونات الصوديوم ذي الصيغة $\text{NaHCO}_3(\text{s})$. ونصب عليها تدريجيا محلولاً مائياً لكلورور الهيدروجين.

1. ما هي المزدوجات قاعدة/حمض المشاركة؟
2. أعط نصف المعادلة حمض- قاعدة الموافقة لكل مزدوجة.
3. أكتب معادلة التفاعل الذي يتم في الدورق. ما اسم الغاز الذي ينتج عن هذا التحول؟
4. أحسب الحجم V لمحلول كلورور الهيدروجين ذي التركيز $c=0,10 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ الذي يجب صبه حتى يتوقف تكون الغاز.

5. ما هو وزن حجم الغاز الناتج؟

نعطي الحجم المولي في ظروف التجربة: $V_m=24 \text{ L}\cdot\text{mol}^{-1}$.

$M(\text{Na})=23 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ $M(\text{O})=16 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ $M(\text{H})=1 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ $M(\text{C})=12 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$