

التمرين 12

www.pc-lycee.com

- نضع قطعة حديد كتلتها $m=1,28\text{g}$ في محلول مائي حجمه $V=50\text{mL}$ ويحتوي على أيونات H^+ . في نهاية التفاعل تختفي قطعة الحديد ويتكون غاز ثنائي الهيدروجين .
1. أكتب معادلة التفاعل .
 2. أنشئ جدولاً وصفاً للتفاعل . واستنتج حجم غاز ثنائي الهيدروجين الناتج $V(H_2)$ عند نهاية التجربة علماً أنه في ظروف التجربة الحجم المولي للغازات هو : $V_m=22,4 \text{ L.mol}^{-1}$.
 3. أحسب تركيز أيونات Fe^{2+} في نهاية التفاعل .

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com