

التمرين 10

www.pc-lycee.com

تتفاعل الكتلة $m=1,0\text{ g}$ من برادة الحديد مع الحجم $V=20\text{ mL}$ من محلول مائي لكlorور الهيدروجين ذي التركيز $c=2,0\text{ mol.L}^{-1}$. نلاحظ تكون غاز وظهور لون أخضر باهت في المحلول. تتعرف على الغاز بتعرضه للهب فينفجر. تتعرف على الأيونات المسؤولة على اللون الأخضر بتفاعل قليل من المحلول مع



- محلول لهيدروكسيد الصوديوم فيعطي راسبا كما يبين الشكل التالي.
- 1- أعط ، معللا الجواب ، المزدوجات مختزل/مؤكسد المشاركة في هذا التفاعل.
 - 2- أكتب معادلة التفاعل بين الحديد و المحلول المائي لكlorور الهيدروجين.
 - 3- حدد كميات المادة البدئية للمتفاعلات.
 - 4- أنجز جدولا وصفيا لتبع هذا التفاعل.
 - 5- استنتج حجم الغاز المكون في نهاية التفاعل.
- الحجم المولي في ظروف التجربة $V_m=24\text{ mol.L}^{-1}$.

Mohammed Sobhi