|  |
| --- |
| التفاعلات الكيميائية و حصيلة المادة |
|  |
| نضع في كأس:   * 50ml من محلول كبريتات النحاس II تركيزه 1mol.l-1 * 3g من برادة الحديد.  |  |  | | --- | --- | | الحالة البدئية | | | http://www.in.all.biz/img/in/catalog/174727.jpeg  Fe |  |  |  | | --- | | الحالة النهائية | |  |   بعد مدة يأخذ الخليط لونا أخضر فاتحا و يتكون جسم صلب احمر اجوري اللون  -1 أعط الأنواع الكيميائية المكونة للمجموعة الكيميائية في الحالة البدئية محددا الحالة الفيزيائية لكل نوع .  -2 علما ان ايونات الحديد II ( Fe2+  ) يميزه اللون الاخضر أعط الأنواع الكيميائية المكونة للمجموعة الكيميائية في الحالة النهائية محددا الحالة الفيزيائية لكل نوع .  -3 اكتب المعادلة الحصيلة المتوازنة للتفاعل الحاصل .  4- احسب كمية المادة البدئية لكل من المتفاعلات  5- حدد المتفاعل الحدي .  6- حدد التقدم الأقصى xm للتفاعل و استنتج حصيلة المادة .  نعطي :M(CuSO4)=160g/mol  :M(Fe)=55,8g/mol |