|  |
| --- |
| 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.jpegFe |  |

|  |
| --- |
| 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 |