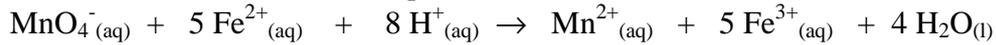


Les ions permanganates, violets, réagissent sur les ions fer II en milieu acide pour les transformer en ions fer III. L'équation associée à la réaction est :



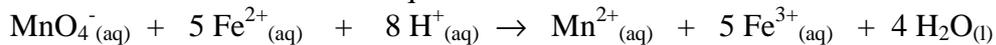
Aux concentrations utilisées, seuls les ions permanganates sont notablement colorés.

Dans un bécher, on introduit  $v_1 = 10,0$  mL de solution de sulfate de fer II de concentration  $c_1 = 0,055 \text{ mol.L}^{-1}$  et  $v = 5,0$  mL d'acide sulfurique de concentration  $c = 0,50 \text{ mol.L}^{-1}$ . On ajoute  $v_2 = 4,0$  mL de solution de permanganate de potassium de concentration  $c_2 = 0,025 \text{ mol.L}^{-1}$ .

Le mélange est incolore.

- 1) Faire le bilan des espèces présentes à l'état initial. Quel est le réactif limitant ?
- 2) Construire le tableau d'avancement de la réaction.

Les ions permanganates, violets, réagissent sur les ions fer II en milieu acide pour les transformer en ions fer III. L'équation associée à la réaction est :



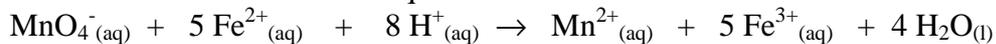
Aux concentrations utilisées, seuls les ions permanganates sont notablement colorés.

Dans un bécher, on introduit  $v_1 = 10,0$  mL de solution de sulfate de fer II de concentration  $c_1 = 0,055 \text{ mol.L}^{-1}$  et  $v = 5,0$  mL d'acide sulfurique de concentration  $c = 0,50 \text{ mol.L}^{-1}$ . On ajoute  $v_2 = 4,0$  mL de solution de permanganate de potassium de concentration  $c_2 = 0,025 \text{ mol.L}^{-1}$ .

Le mélange est incolore.

- 1) Faire le bilan des espèces présentes à l'état initial. Quel est le réactif limitant ?
- 2) Construire le tableau d'avancement de la réaction.

Les ions permanganates, violets, réagissent sur les ions fer II en milieu acide pour les transformer en ions fer III. L'équation associée à la réaction est :



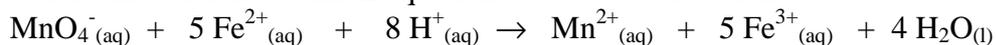
Aux concentrations utilisées, seuls les ions permanganates sont notablement colorés.

Dans un bécher, on introduit  $v_1 = 10,0$  mL de solution de sulfate de fer II de concentration  $c_1 = 0,055 \text{ mol.L}^{-1}$  et  $v = 5,0$  mL d'acide sulfurique de concentration  $c = 0,50 \text{ mol.L}^{-1}$ . On ajoute  $v_2 = 4,0$  mL de solution de permanganate de potassium de concentration  $c_2 = 0,025 \text{ mol.L}^{-1}$ .

Le mélange est incolore.

- 1) Faire le bilan des espèces présentes à l'état initial. Quel est le réactif limitant ?
- 2) Construire le tableau d'avancement de la réaction.

Les ions permanganates, violets, réagissent sur les ions fer II en milieu acide pour les transformer en ions fer III. L'équation associée à la réaction est :



Aux concentrations utilisées, seuls les ions permanganates sont notablement colorés.

Dans un bécher, on introduit  $v_1 = 10,0$  mL de solution de sulfate de fer II de concentration  $c_1 = 0,055 \text{ mol.L}^{-1}$  et  $v = 5,0$  mL d'acide sulfurique de concentration  $c = 0,50 \text{ mol.L}^{-1}$ . On ajoute  $v_2 = 4,0$  mL de solution de permanganate de potassium de concentration  $c_2 = 0,025 \text{ mol.L}^{-1}$ .

Le mélange est incolore.

- 1) Faire le bilan des espèces présentes à l'état initial. Quel est le réactif limitant ?
- 2) Construire le tableau d'avancement de la réaction.