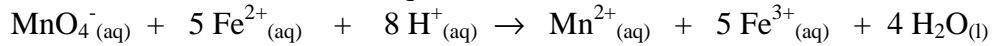


Les ions permanganates, violets, réagissent sur les ions fer II en milieu acide pour les transformer en ions fer III. L'équation associée à la réaction est :



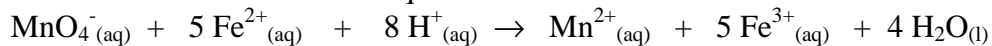
Aux concentrations utilisées, seuls les ions permanganates sont notablement colorés.

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 :



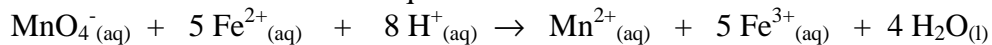
Aux concentrations utilisées, seuls les ions permanganates sont notablement colorés.

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 :



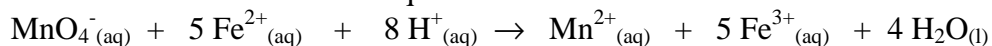
Aux concentrations utilisées, seuls les ions permanganates sont notablement colorés.

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.