

**4** La proposition A n'est pas une bonne réponse car l'acide nitrique est un acide fort et réagit totalement avec l'eau :  $[\text{HNO}_3(\ell)]_f = 0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ .

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C est une bonne réponse.

**5** La proposition A n'est pas une bonne réponse car une partie de l'acide éthanóique initial a réagi.

La proposition B n'est pas une bonne réponse car cette relation n'est pas valable pour un acide faible comme l'acide éthanóique.

La proposition C est une bonne réponse.

**6** La proposition A est une bonne réponse.

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C est une bonne réponse.