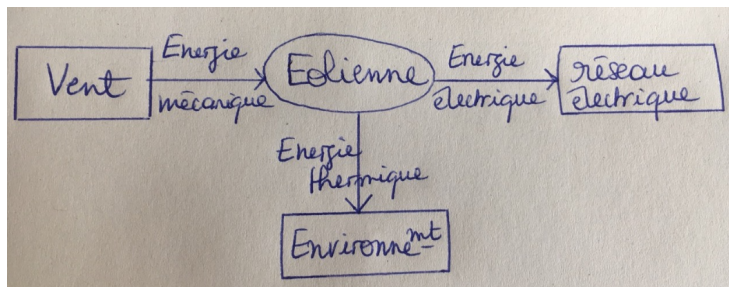


**ENSEMBLE DE DOCUMENTS A UTILISER POUR FAIRE
L'EXERCICE EN LIEN AVEC L'ACTIVITÉ N°19**



Une pile saline consomme des réactifs. Elle est, entre autres, composée de solides métalliques et d'ions (l'ion chlorure $\text{Cl}^-_{(aq)}$, l'ion ammonium $\text{NH}_4^+_{(aq)}$ ou encore l'ion Zinc(II) $\text{Zn}^{2+}_{(aq)}$). Une pile permet d'alimenter des dispositifs électriques et lorsqu'elle fonctionne, elle chauffe. La pile saline est un **convertisseur d'énergie** puisqu'elle transforme une forme d'énergie en une autre/en d'autres formes.

Document 1- À propos de la pile saline



Document 2- Exemple de chaine énergétique, celle de l'éolienne