

L'ion est responsable de l'acidité.

L'ion est responsable de la basicité.

Une solution acide contient d'ions H^+ que d'ions HO^-

Une solution neutre contient d'ions H^+ que d'ions HO^-

Une solution basique contient d'ions H^+ que d'ions HO^-

En résumé :



L'ion est responsable de l'acidité.

L'ion est responsable de la basicité.

Une solution acide contient d'ions H^+ que d'ions HO^-

Une solution neutre contient d'ions H^+ que d'ions HO^-

Une solution basique contient d'ions H^+ que d'ions HO^-

En résumé :



L'ion est responsable de l'acidité.

L'ion est responsable de la basicité.

Une solution acide contient d'ions H^+ que d'ions HO^-

Une solution neutre contient d'ions H^+ que d'ions HO^-

Une solution basique contient d'ions H^+ que d'ions HO^-

En résumé :



L'ion est responsable de l'acidité.

L'ion est responsable de la basicité.

Une solution acide contient d'ions H^+ que d'ions HO^-

Une solution neutre contient d'ions H^+ que d'ions HO^-

Une solution basique contient d'ions H^+ que d'ions HO^-

En résumé :

