

Une solution acide est conductrice du courant, elle contient donc des ions.

Les ions responsables de l'acidité s'appellent les ions hydrogène. Leur formule est H^+ .

Les ions responsables de la basicité s'appellent les ions hydroxyde. Leur formule est HO^- .

Une solution neutre contient autant d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .

Dans une solution acide, il y a plus d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .

Dans une solution basique, il y a plus d'ions hydroxyde HO^- que d'ions hydrogène H^+ .

Une solution acide est conductrice du courant, elle contient donc des ions.

Les ions responsables de l'acidité s'appellent les ions hydrogène. Leur formule est H^+ .

Les ions responsables de la basicité s'appellent les ions hydroxyde. Leur formule est HO^- .

Une solution neutre contient autant d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .

Dans une solution acide, il y a plus d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .

Dans une solution basique, il y a plus d'ions hydroxyde HO^- que d'ions hydrogène H^+ .

Une solution acide est conductrice du courant, elle contient donc des ions.

Les ions responsables de l'acidité s'appellent les ions hydrogène. Leur formule est H^+ .

Les ions responsables de la basicité s'appellent les ions hydroxyde. Leur formule est HO^- .

Une solution neutre contient autant d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .

Dans une solution acide, il y a plus d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .

Dans une solution basique, il y a plus d'ions hydroxyde HO^- que d'ions hydrogène H^+ .

Une solution acide est conductrice du courant, elle contient donc des ions.

Les ions responsables de l'acidité s'appellent les ions hydrogène. Leur formule est H^+ .

Les ions responsables de la basicité s'appellent les ions hydroxyde. Leur formule est HO^- .

Une solution neutre contient autant d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .

Dans une solution acide, il y a plus d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .

Dans une solution basique, il y a plus d'ions hydroxyde HO^- que d'ions hydrogène H^+ .

Une solution acide est conductrice du courant, elle contient donc des ions.

Les ions responsables de l'acidité s'appellent les ions hydrogène. Leur formule est H^+ .

Les ions responsables de la basicité s'appellent les ions hydroxyde. Leur formule est HO^- .

Une solution neutre contient autant d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .

Dans une solution acide, il y a plus d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .

Dans une solution basique, il y a plus d'ions hydroxyde HO^- que d'ions hydrogène H^+ .