



الاسم : : الصف :

أي من الآتية يُفسّر سبب ذوبان الملح في الماء؟



- ☐ الجزيئات المُكوّنة للماء أكبر من الأيونات المُكوّنة للصوديوم.
- ☐ أيونات الملح صغيرة جداً بحيث تمرّ عبر جزيئات الماء.
- ☐ يتكوّن الماء من أيونات الصوديوم بنسبة 70%.
- ☐ يعمل طرفا جزيء الماء الموجب والسالب على جذب الأيونات المُكوّنة للملح.

اسحب الإجابة الصحيحة إلى المكان المناسب لتكتمل الجملة.

يقوم الطرف السالب لجزيء الماء بجذب الجزء الموجب في الملح وهو أيون ، بينما يقوم الطرف لجزيء الماء بجذب الجزء في الملح وهو أيون الكلوريد السالب، مما يسهل ذوبان الملح في الماء.



⚡ السالب

⚡ المتعادل

⚡ الصوديوم ذو الشحنة السالبة

⚡ الصوديوم ذو الشحنة الموجبة



الاسم : : الصف :

ما وجه الشبه بين طرفي المغناطيس وطرفي جزيء الماء؟

- ☐ طرفا كليهما يجذب الشحنات المختلفة.
- ☐ طرفا كليهما لا يجذب الشحنات المختلفة أو المتشابهة.
- ☐ طرفا كليهما يجذب الشحنات المتشابهة.
- ☐ طرفا كليهما يتنافر مع الشحنات المختلفة.

حدّد كلاً من الطرف الموجب والطرف السالب لجزيء الماء على الرسم.



⚡ الطرف الموجب

⚡ الطرف السالب

أي من الآتية يوضح أهمية الماء للخلايا؟

- ☐ يُساعد الماء على إنتاج البروتينات في الخلية.
- ☐ يعمل الماء على إذابة المواد حتى تتحرك إلى داخل الخلية وخارجها.
- ☐ يُساعد الماء على إنتاج الأحماض النووية في الخلية.
- ☐ يعمل الماء على إبقاء المواد خارج الخلية.