熱力学2　第8回課題

1．

δ＋

δ＋

δ＋

δ＋

δ＋

δ＋

H

H

Ｏ

H

H

Ｏ

H

H

Ｏ

酸素原子は水素原子よりも強く電子を引く寄せる性質(電気陰性度)が高いため、酸素原子周辺がわずかに負電荷、逆に水素原子周辺が正電荷となる。この伝家の偏りにより、水分子同士が隣接したとき、ある水分子の水素原子がほかの水分子の酸素原子と引き合う水素結合が生じる。

2．

水

油

界面活性剤は、分子の一端が水と親和性のある親水基で、もう一端が水を避ける疎水機で構成されていることが特徴である。