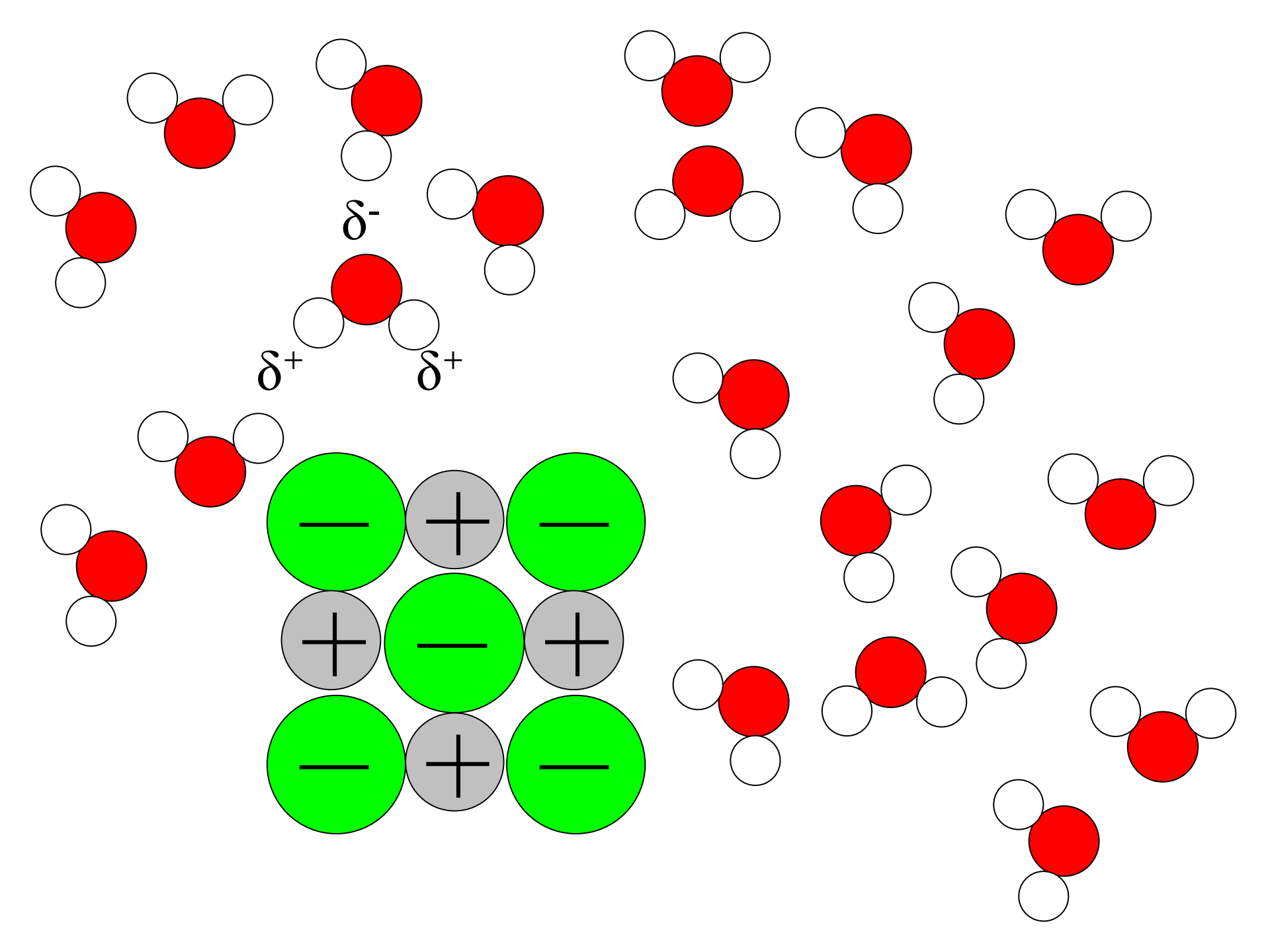
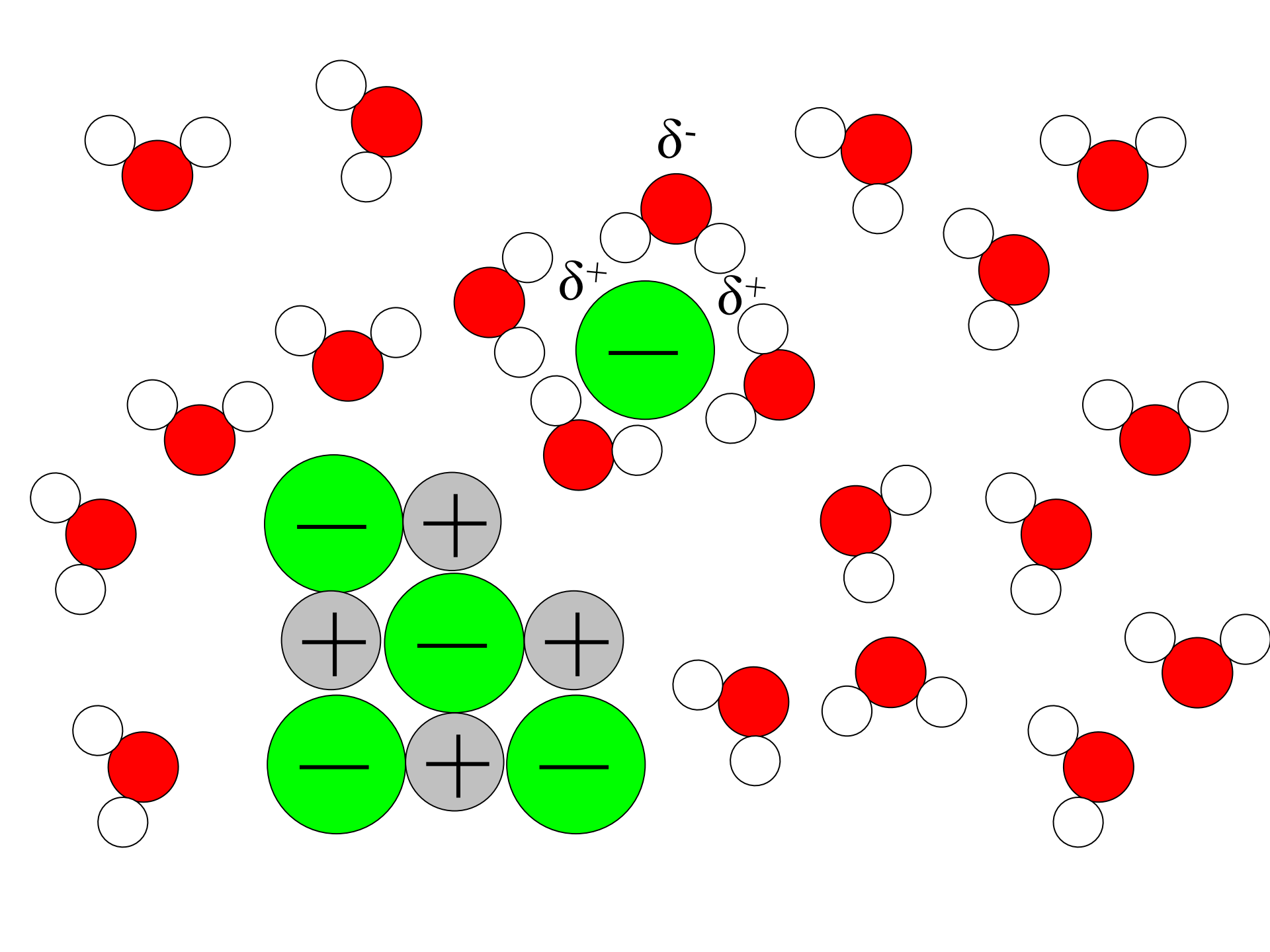
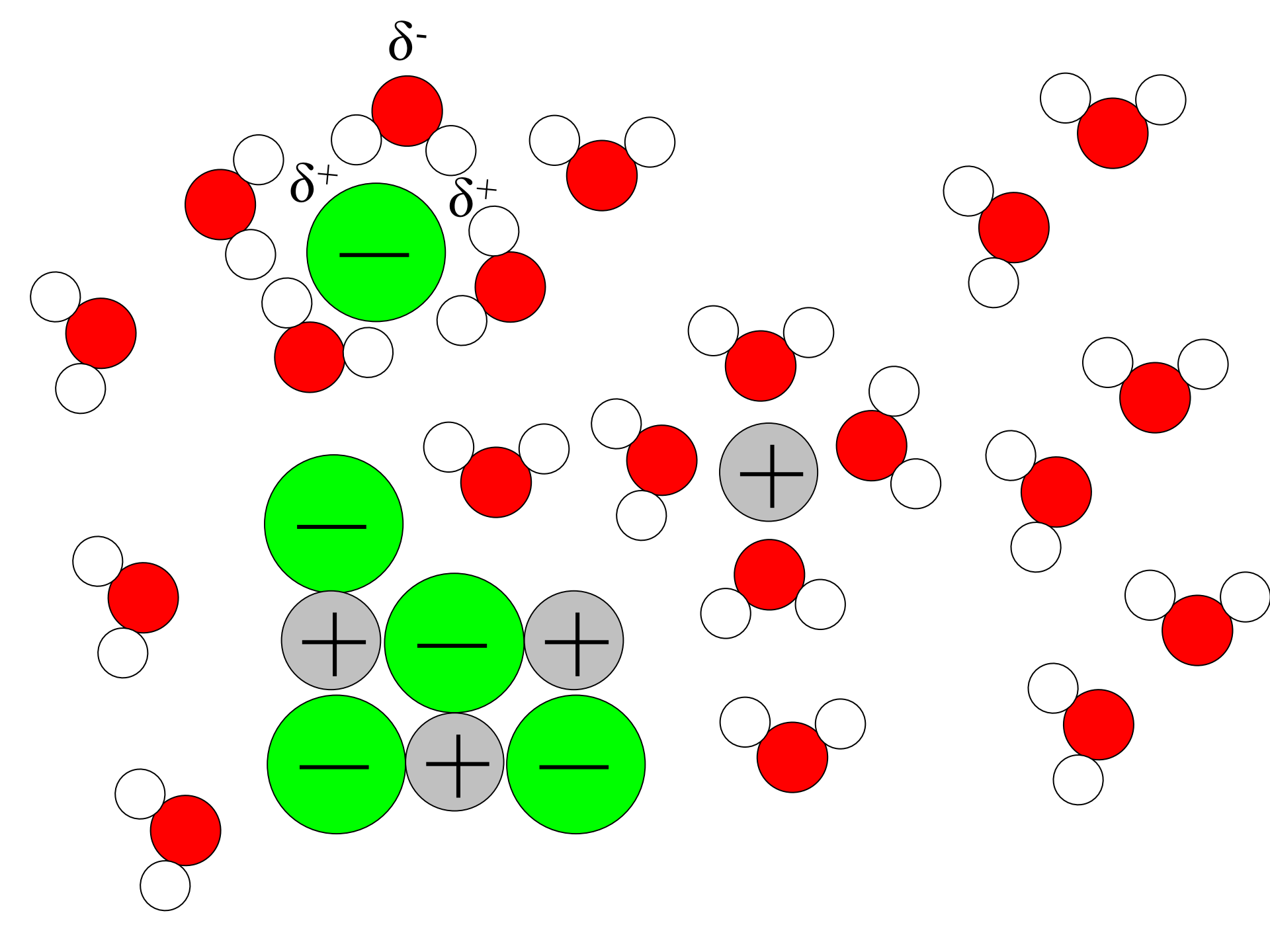
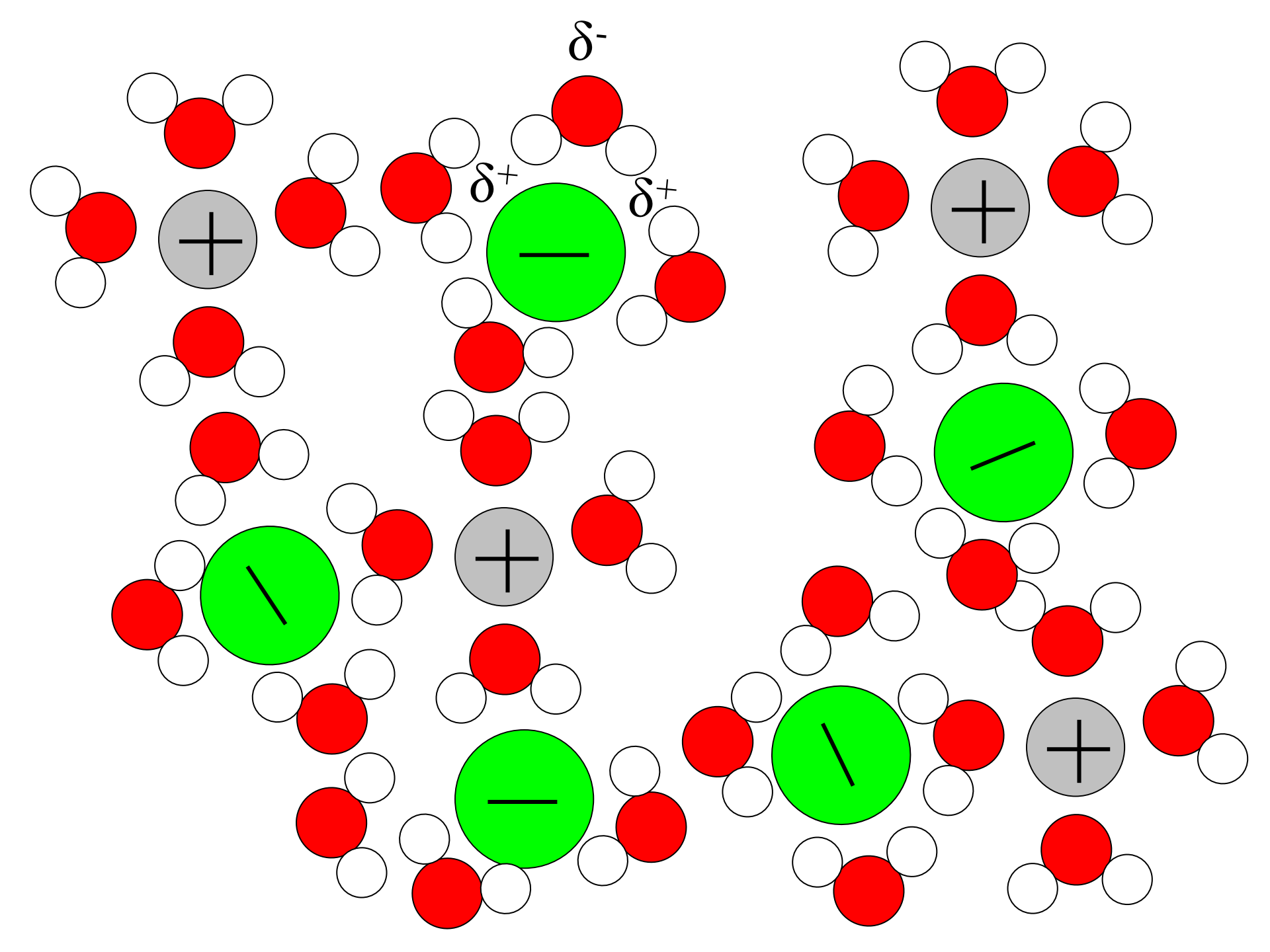

δ-
δ+
δ+

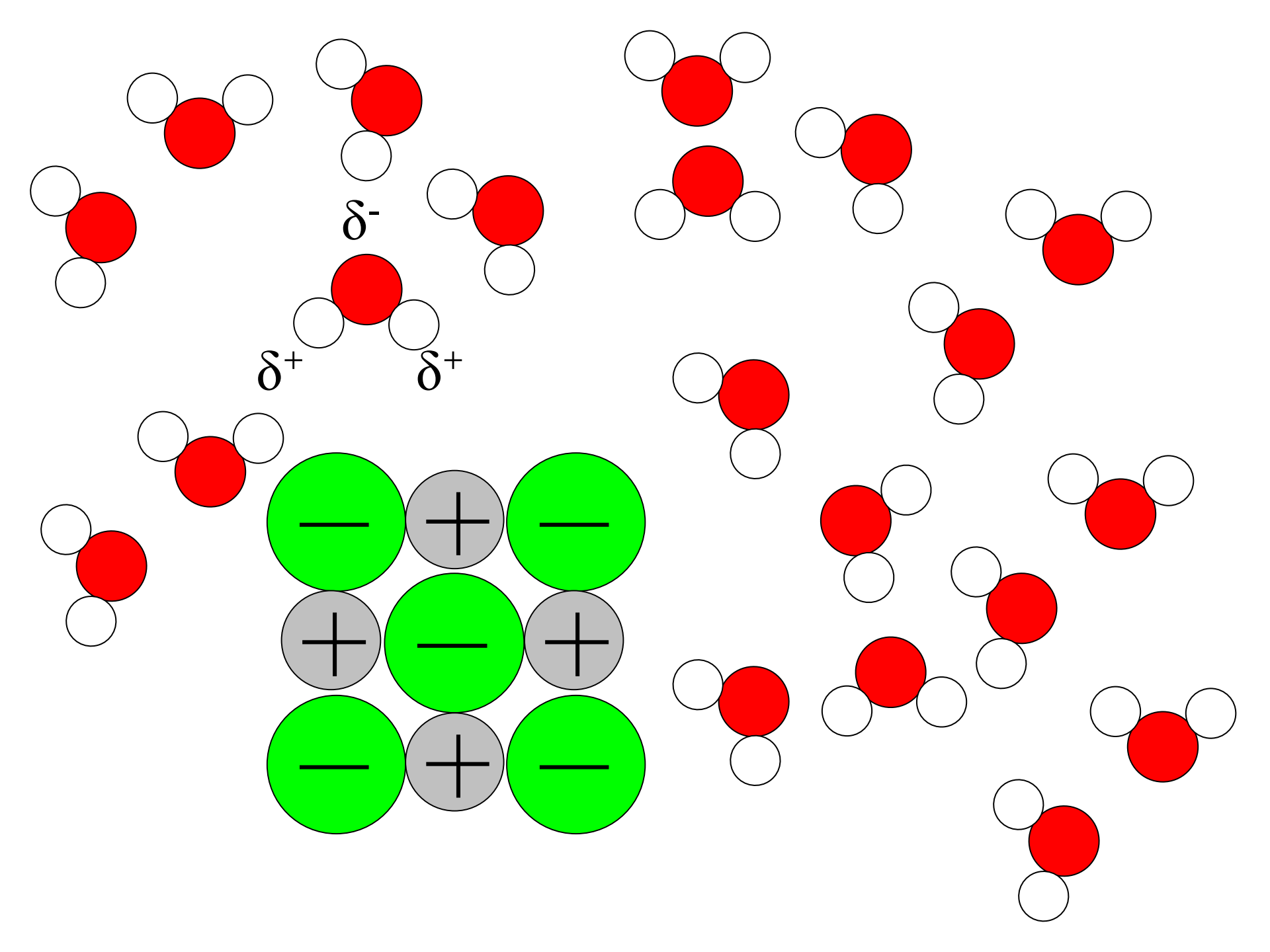

δ-
δ+
δ+

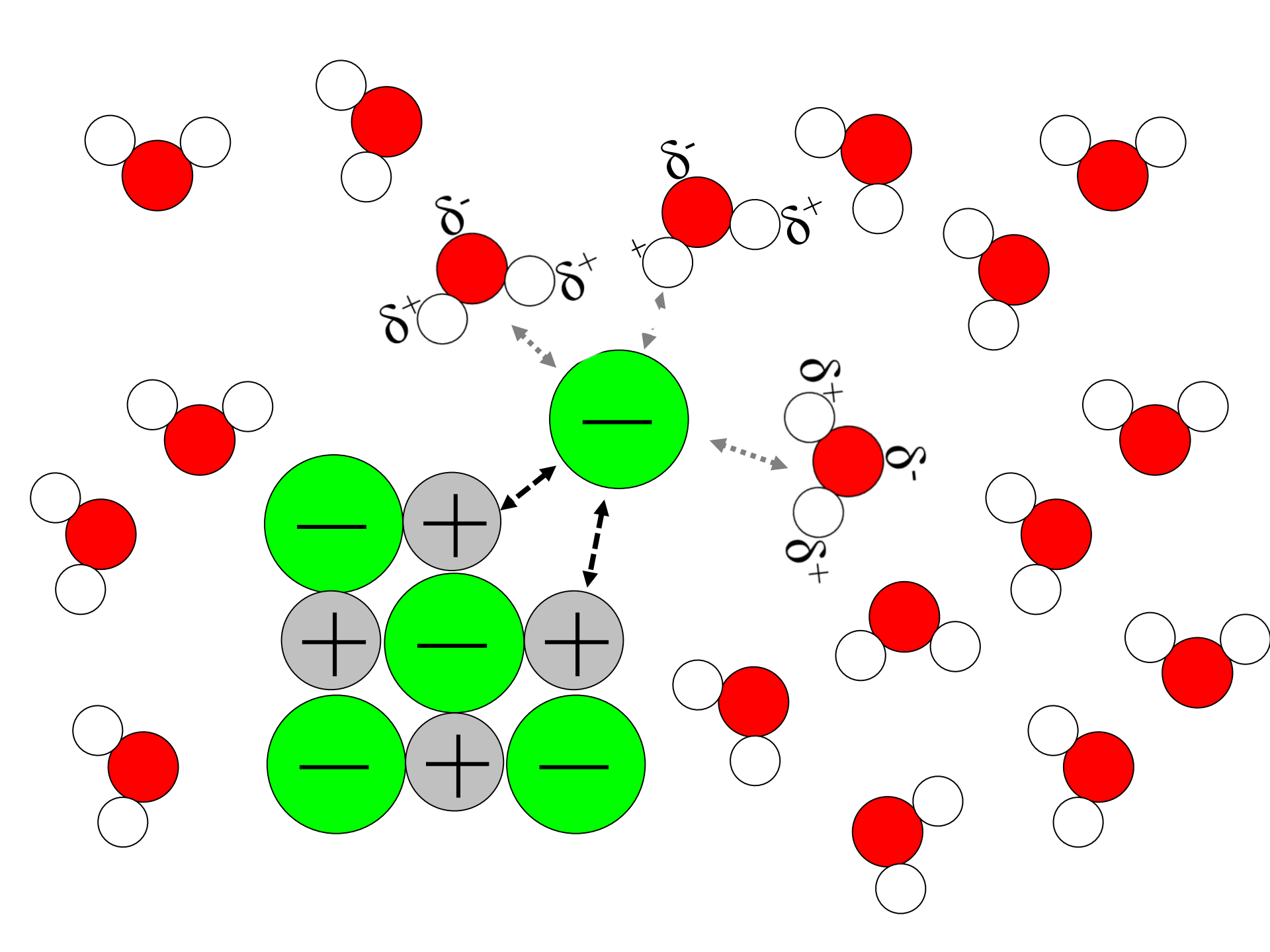

δ-
δ+
δ+

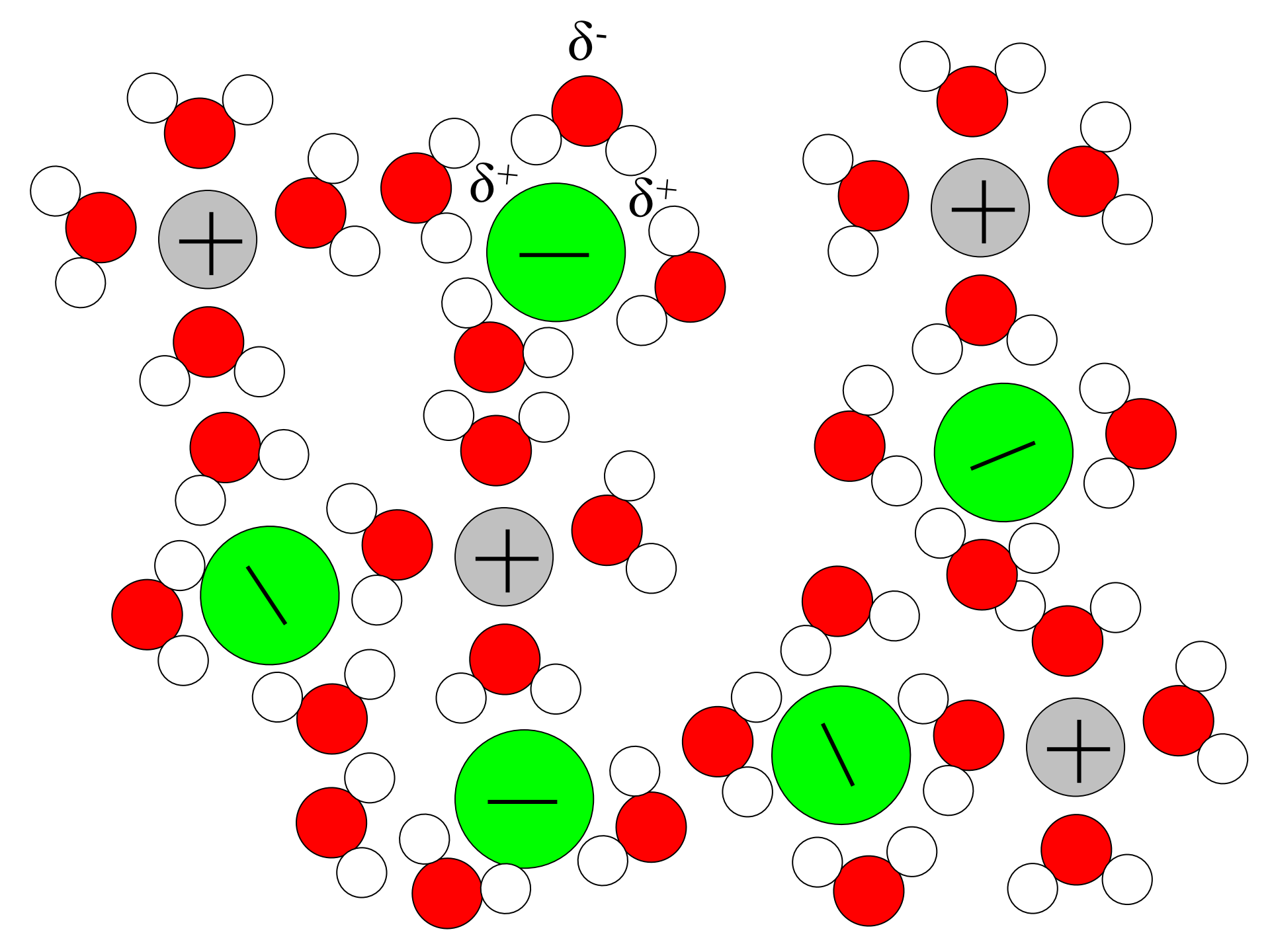

δ-
δ+
δ+

Der Lösevorgang

- Wassermoleküle lagern sich am Salzkristall an – die partiell positive Seite an den Anion, die partiell negative Seite an den Kationen
- Erste Ionen werden aus dem Verband herausgelöst und umgeben
- Ein Teil des Ionengitters löst sich auf – die Ionen werden von Wasserteilchen umgeben („hydratisiert“).


δ-
δ+
δ+


δ-
δ+
δ+
δ-
δ+
δ+
δ+
δ-
δ+


δ-
δ+
δ+