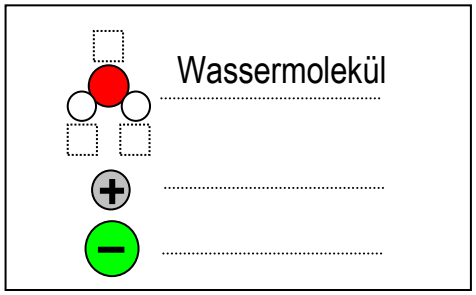
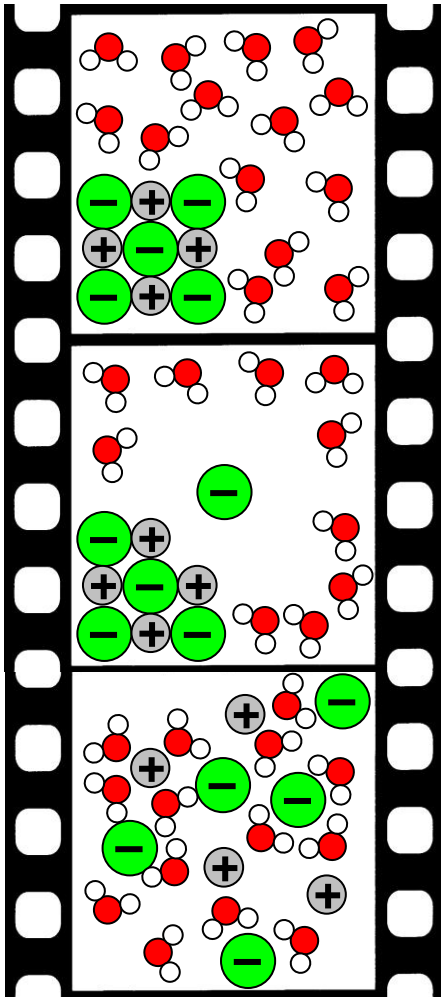
Der Lösungsvorgang eines Salzkristalles in Wasser im Modell

Polare Elektronenpaarbindung und Ionenbindung kommen zusammen!

Ein Salzkristall wurde in Wasser gegeben. Wir betrachten den Lösungsvorgang im Modell und tun so, als liefe er als Film ab:





Aufgaben:

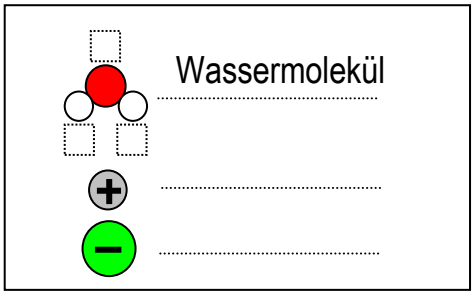
- Beschrifte die Legende oben rechts, ergänze die fehlenden Teilladungen am Wassermolekül. *[Überlege noch einmal, wie sie zustande kommen!]*
- Vervollständige das mittlere Bild des Trickfilms, in dem du die fehlenden Wasserteilchen sinnvoll einzeichnest. *[Du kannst mit Bleistift arbeiten].*
- Schreibe einen erklärenden Text daneben, verwende folgende Begriffe: **anlagern, Ionenbindung, Kation, Anion, lockern, lösen, Dipol**
- Vergleiche dein Ergebnis mit deinen Nachbarn. Klärt untereinander, worauf genau zu achten ist. Bereitet euch darauf vor, eure Lösung (in Bild und Wort) zu präsentieren.

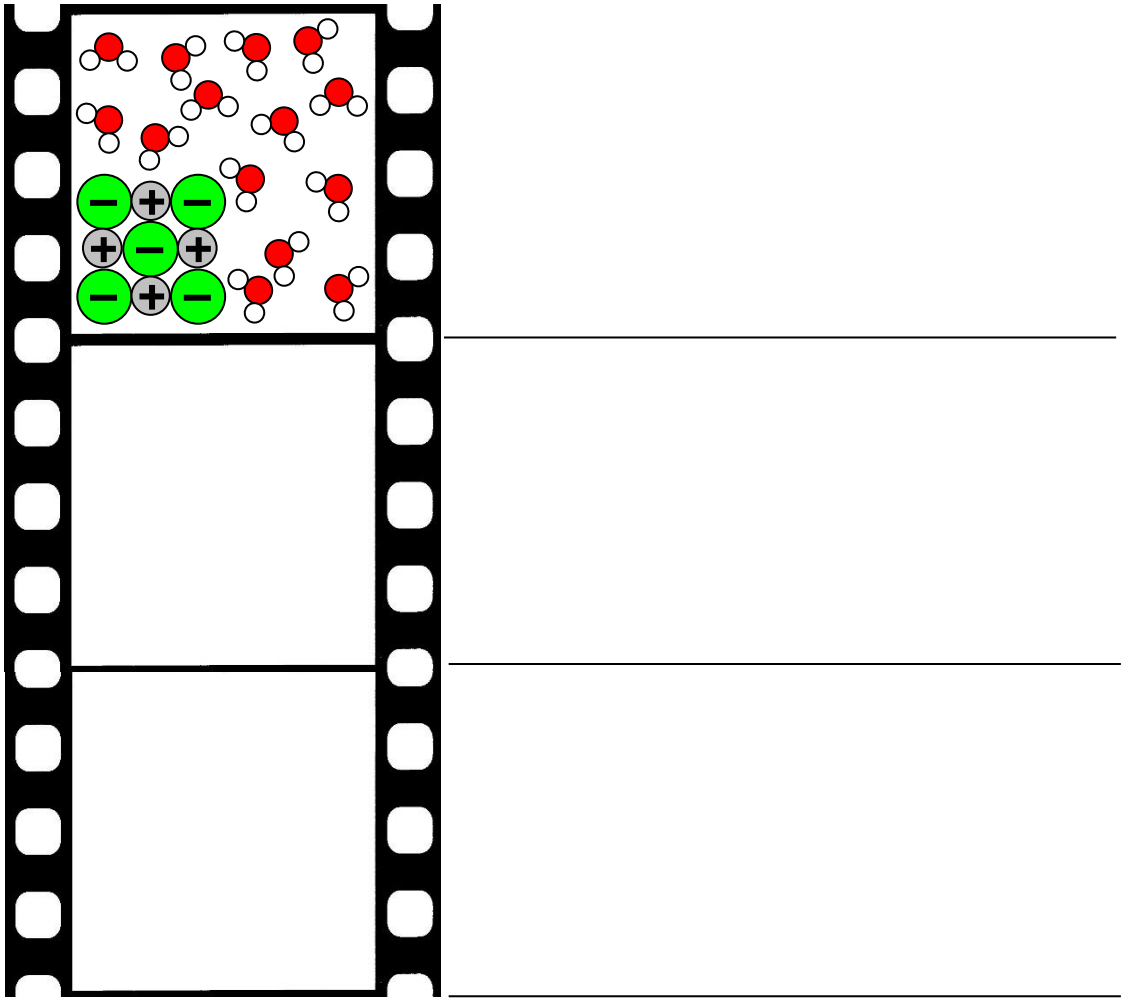
DER LÖSUNGSVORGANG EINES SALZKRISTALLES IN WASSER IM MODELL

Polare Elektronenpaarbindung und Ionenbindung kommen zusammen!

Ein Salzkristall wurde in Wasser gegeben. Wir betrachten den Lösungsvorgang im Modell und tun so, als liefe er als Film ab.

Die Wassermoleküle sind als Modell aus drei Kugeln dargestellt!





Aufgaben:

- Beschrifte die Legende oben rechts. ergänze die fehlenden Teilladungen am Wassermolekül. *[Überlege noch einmal, wie sie zustande kommen!]*
- Vervollständige das mittlere Bild des Trickfilms, in dem du die fehlenden Wasserteilchen sinnvoll einzeichnest. *[Du kannst mit Bleistift arbeiten].*
- Schreibe einen erklärenden Text daneben, verwende folgende Begriffe: **anlagern, Ionenbindung, Kation, Anion, lockern, lösen, Dipol**
- Vergleiche dein Ergebnis mit deinen Nachbarn. Klärt untereinander, worauf genau zu achten ist. Bereitet euch darauf vor, eure Lösung (in Bild und Wort) zu präsentieren.