Name: Klasse: Datum:

Acidität, Bindungspolarität & Mesomeriestabilisierung

Aufgabenstellung:

1. Schreibe die Wörter in die richtigen Lücken!
2. Scanne den QR-Code, um zu überprüfen, ob alles richtig ist!
3. Schreibe den Text noch einmal ohne Fehler in dein Heft ab!

Acidität

Stell dir eine _____ vor. Sie schmeckt sauer, weil sie Säuren enthält. Aber nicht alle Säuren sind gleich stark. Die _____ sagt uns, wie stark eine Säure ist. Je stärker die Säure, desto mehr _____ (H+) gibt sie ab.

Bindungspolarität

In einem Molekül teilen _____ Elektronen. Aber sie teilen nicht immer fair! Wenn ein Atom "egoistischer" ist und die _____ näher zu sich zieht, spricht man von einer polaren Bindung. Wasser ist ein gutes Beispiel. Der _____ zieht die Elektronen stärker an sich als die Wasserstoffatome.

Mesomeriestabilisierung

Einige _____ können auf verschiedene Arten existieren, ohne ihre Atome zu bewegen. Diese verschiedenen _____ nennen wir Mesomere. Sie helfen dem Molekül, stabil zu sein. Mesomeriestabilisierung ist, wenn ein _____ durch diese verschiedenen Formen stabiler wird.

Atome	Sauerstoff	Moleküle	Acidität	Formen	Molekül	Zitrone
Elektronen	Wasserstoffionen					

Im Internet unter: https://unterricht.schule/lueckentext-material/chemie/aciditaet-bindungspolaritaet-mesomeriestabilisierung