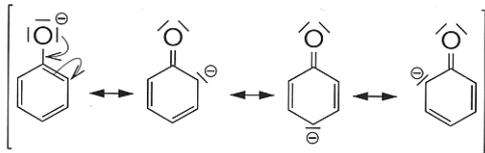

Aufgabe

Aufgabe:

Erläutern Sie die unterschiedliche Acidität von Ethanol und Phenol. Leiten Sie daraus Schlüsse für die unterschiedliche Löslichkeit von Phenol in Wasser und Natronlauge ab.

Lösung:

A2 Phenol hat eine höhere Acidität als Ethanol, da das Phenolat-Ion im Gegensatz zum Alkoholat-Ion mesomeriestabilisiert ist:



Phenol ist in Natronlauge besser löslich als in Wasser, da Alkoholatbildung erfolgt:

