

1. Entscheide, ob das folgende Molekül ein **Ampholyt** ist oder nicht! Falls Du das Molekül als Ampholyt kennzeichnest, gib die chemische Gleichung sowohl für die Aufnahme, als auch für die Abgabe eines Protons an. Falls das Molekül Deiner Meinung nicht als Ampholyt fungieren kann, begründe diese kurz!

Molekül	chemische Gleichung / Begründung
$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{H} \\   &   &   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{O} \\   &   & / \\ \text{H} & \text{H} & \text{H} \end{array}$ <p>Ethanol (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH)</p>	<p><b>Ampholyt:</b></p>
<p>NH<sub>4</sub><sup>+</sup> (Ammonium-Ion)</p>	<p><b>Kein Ampholyt:</b></p>
<p>HPO<sub>4</sub><sup>2-</sup> (Hydrogenphosphat-Ion)</p>	<p><b>Ampholyt:</b></p>

2. Stelle die Gleichung für die folgende Säure-Base-Reaktion auf und kennzeichne die korrespondierenden Säure-Base-Paare!

