

1. Vervollständigen Sie die Tabelle.

	Arrhenius	Brönsted
Säuren	Stoffe, die	Stoffe, die
Basen	Stoffe, die	Stoffe, die
Ampholyte	---	Stoffe, die in Abhängigkeit vom Reaktionspartner als Protonendonatoren oder Protonenakzeptoren fungieren können
	<i>Nicht erklärbar:</i>	

2. Ordnen Sie die folgenden Stoffe/Teilchen jeweils mit ihrer Formel in nachfolgende Tabelle ein:

- | | | |
|---------------------|----------------------------|------------------------------|
| a) Schwefelsäure | b) Hydrogenphosphat- Ionen | c) Sulfat-Ionen |
| d) Phosphat- Ionen | e) Bromwasserstoff | f) Ethansäure |
| g) Kohlensäure | h) Hydrogencarbonat- Ionen | i) Carbonat- Ionen |
| j) Wasser | k) Fluorwasserstoff | l) Sulfid- Ionen |
| m) Hydronium- Ionen | n) Hydroxidionen | o) Dihydrogenphosphat- Ionen |

Brönsted- Säure	Brönsted- Base

3. Entwickeln Sie die chemische Gleichung für die Reaktion von Salpetersäure mit Kaliumhydroxid- Lösung. Erklären Sie die chemische Reaktion als Säure-Base-Reaktion.