

① **Nenne vier Eigenschaften saurer Lösungen**

/ 4

② **Gib die fehlenden Stellen in der Tabelle passend an:**

/ 6

Säurename	Stoffsymbol	Säurerest-Ion (Name und Abkürzung)
	H ₂ SO ₄	
Salpetersäure		
	H ₂ CO ₃	CO ₃ ²⁻ ; Carbonat-Ion
Salzsäure		Cl ⁻ ; Chlorid-Ion

③ **Kreuze an:** In einer sauren Lösung liegt immer folgendes vor:

/ 2

- Wasser-Ionen Oxonium-Ionen
 Wasser-Moleküle Oxid-Ionen
 Wasserstoff-Moleküle Chlorid-Ionen

④ **Kreuze an:** Löst man Flußsäure (HF) in Wasser reagiert dies nach folgender Protolyse-Gleichung:

/ 2

- HF + H₃O⁺ reagiert zu H₄O⁺ + F⁻
 HF + H₂O reagiert zu H₃O⁺ + F⁻
 HF + H₂O reagiert zu H₂O⁺ + HF⁻
 HF + OH⁻ reagiert zu H₂O + F⁻

⑤ **Formuliere die vollständige Reaktionsgleichung zu folgenden Protolysen:**

/ 4

a) Salzsäure in H₂O

b) H₂SO₄ in H₂O

⑥ **Erläutere kurz, wie man bestimmen kann, ob eine Bindung polar ist. (2-3 Sätze, Rückseite)**

/ 3

Punkte: / 21

Note