

# 1. Stegreifaufgabe aus der Chemie – Klasse 9a am 02.10.17

Name: \_\_\_\_\_

Punkte: \_\_\_\_\_

Note:

1. Nenne sechs organische Säuren! (6P)

---

---

---

2. Ergänze die folgende Tabelle! (6P)

Name	Formel	Name des Säurerests
Salpetersäure		
	$\text{H}_2\text{CO}_3$	
		Fluorid

3. Nenne drei typische Kennzeichen von Säurelösungen! (3P)

---

---

4. Formuliere die Reaktionsgleichung für die Herstellung von Phosphorsäurelösung und benenne die beteiligten Stoffe! (4P)

5. Gib das Vorkommen bzw. die Verwendung von sechs Säuren oder Säureresten an! (3P)

---

---

---

6. Kaliumlauge wird in ein Reagenzglas mit Fluorwasserstoffsäurelösung gegeben.

a) Gib an, um welche Reaktionsart es sich handelt! (1P) \_\_\_\_\_

b) Formuliere die Reaktionsgleichung und benenne die beteiligten Stoffe! (5P)

**Viel Erfolg!**