

Name: _____

1. Vervollständige die folgende Tabelle

Säurename	Säureformel	Säurerest (Formel)	Säurerest (Name)
Schwefelsäure	H ₂ SO ₄	SO ₄ ⁻²	Sulfat
Salpetersäure			
	HNO ₂		
		CO ₃ ⁻²	
			Phosphat
Essigsäure			
	HCl		

1. Salzformeln: Find die Formeln der folgenden Salze!

- Natriumcarbonat
- Bariumphosphat
- Gold (I) sulfid
- Kupfer (II) sulphat
- Chrom (III) nitrit

2. Berechne von allen Salzen aus 2. die Molmasse!

3. Um im Labor einen Puffer herzustellen brauchen sie jeweils 1 Mol Natriumcarbonat und 1 mol Natriumhydrogencarbonat (NaHCO₃). Wie viel müssen sie jeweils einwiegen?

4. Im Labor finden sie ein Fläschchen mit 10g Gold (I) sulfid! Wie viele Goldatome sind das? Wieviel Gramm Gold könnte man daraus herstellen?