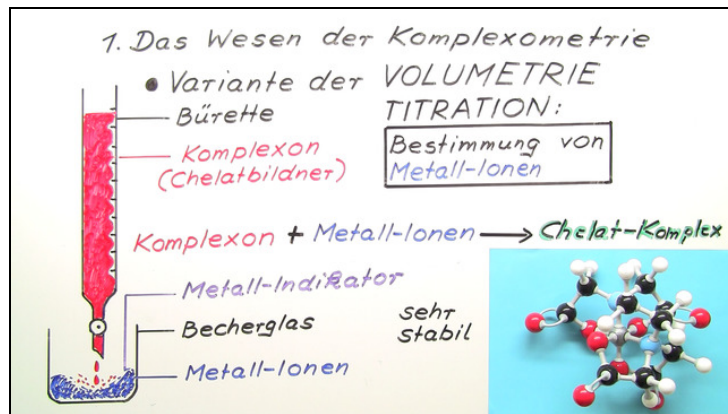




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatur.com

# Komplexometrie



- 1 Benenne die Komplexe.
- 2 Schildere den Vorgang der Komplexometrie.
- 3 Nenne den geeignetsten Indikator für folgende Ionen.
- 4 Erschließe Faktoren, die eine Komplexometrie stören können.
- 5 Berechne die  $Mg^{2+}$ -Konzentration einer Lösung.
- 6 Bestimme die Komplex-Stabilitätskonstante.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben



Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von sofatur.com



## Benenne die Komplexe.

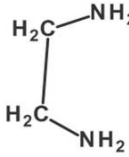
Schreibe die richtigen Namen unter die Komplexe.

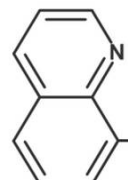
Ethylendiamintetraacetat

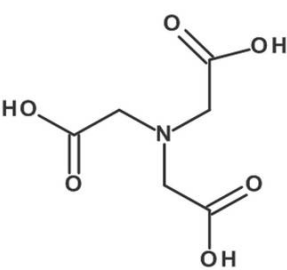
Nitriloessigsäure

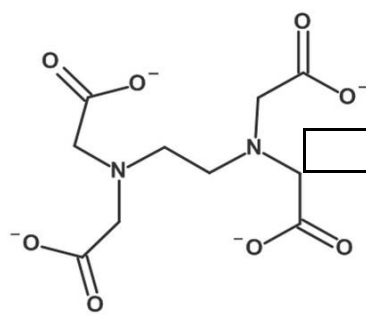
Ethylendiamin

Oxinat

1 

2 

3 

4 



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### **Benenne die Komplexe.**

#### **1. Tipp**

Di = zwei, Tetra = vier

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Benenne die Komplexe.

**Lösungsschlüssel:** 1: Ethylendiamin // 2: Oxinat // 3: Nitriloessigsäure // 4: Ethylendiamintetraacetat

Beim Namen *Oxinat* handelt es sich um einen Trivialnamen. Dieser leitet sich vom Oxin, dem 8-Hydroxychinolin, ab. Nitriloessigsäure wird häufig auch Nitrilotriessigsäure genannt. Hier wird deutlich, dass dieses Molekül drei Essigsäure-Gruppen trägt. Die Abkürzung für dieses Komplexon ist NTA. Ethylendiamin ist ein systematischer Name. Das Molekül leitet sich vom Ethylen ab, das Gerüst besteht also aus zwei Kohlenstoffatomen, die je zwei Wasserstoffatome tragen. Der Name sagt uns, dass außerdem zwei Amino-Gruppen an die C-Atome gebunden sind. Die Abkürzung für dieses Komplexon ist en. Ethylendiamintetraacetat leitet sich vom Ethylendiamin ab. An die Aminogruppen sind je zwei, also insgesamt vier, Acetatgruppen gebunden. Die Abkürzung für dieses Komplexon ist EDTA.