

# Nomenklatur

Probetest: [hier](#)

Aufgaben:

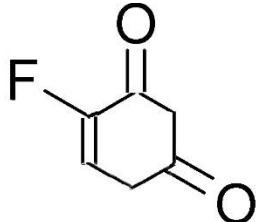
## 9.1 Nomenklatur der Ionenverbindungen

- Benennen Sie folgende Ionen:  
 $S^{2-}$ ,  $NO_2^-$ ,  $SO_4^{2-}$ ,  $OH^-$ ,  $HCO_3^-$ ,  $NO_3^-$
- Geben Sie die Summenformel folgender Ionen an:  
Nitrat, Oxid, Phosphat, Cyanid, Ammonium
- Benennen Sie folgende Ionenverbindungen:  
 $RaS$ ,  $Y_2SO_4$ ,  $PtBr_3$ ,  $Li_2O$ ,  $NH_4Cl$ ,  $TiCO_3$
- Geben Sie die Summenformel folgender Ionenverbindungen an:  
Kaliumfluorid, Lanthan(III)sulfit, Nickel(IV)carbonat,  
Vanadium(III)-Hydrogencarbonat, Caesiumtellurid

[Lösungen](#)

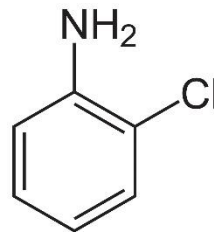
## 9.2 Vereinfachte Strukturformeln

Zeichnen Sie diese Skelettformel um in



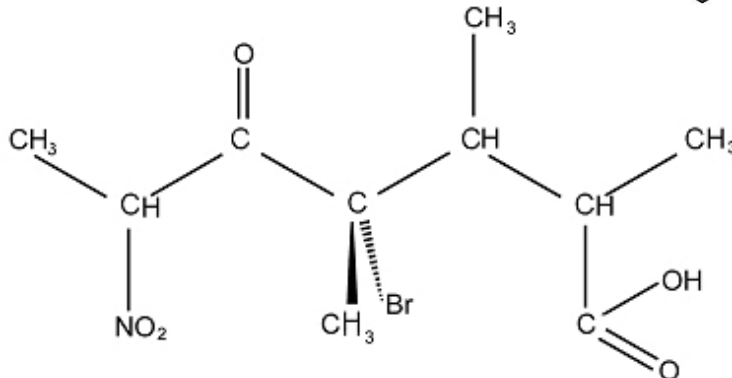
- Gruppenformel
- vollständige Lewisformel
- Zeichnen Sie vom Molekül von 9.3 a) die Skelettformel.
- Zeichnen Sie die vollständige Strukturformel von Chloranilin:

[Lösungen](#)



## 9.3 Nomenklatur der Moleküle

- Benennen Sie dieses Molekül:



- Welchen Stammnamen hätte das Molekül, wenn seine längste C-Kette um ein C-Atom länger wäre?
- Das Molekül von a) hat zwar zwei Doppelbindungen, aber endet im Namen auf -an. Weshalb?
- Zeichnen Sie die Struktur (Gruppenformel) von:  
2-amino-prop-1-enyl-ethyl-ester

[Lösungen](#)