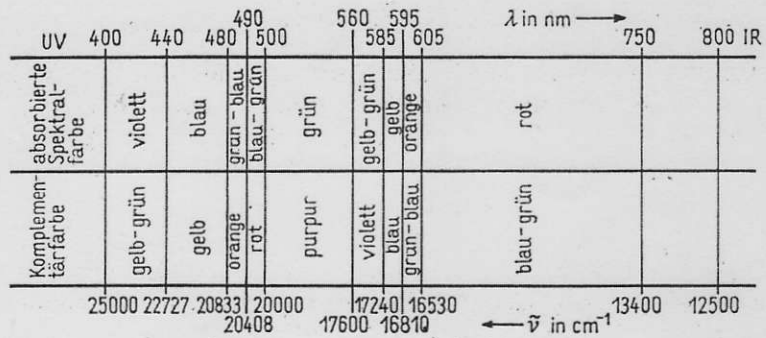
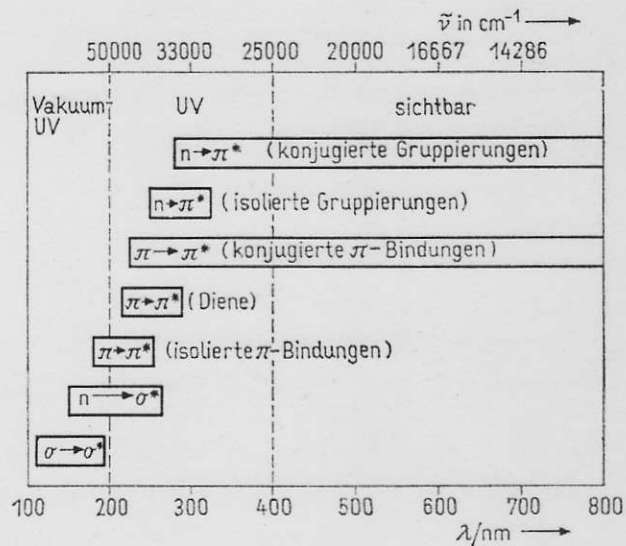

Abb.1: Elektromagnetische Wellen

Abb.2: Wellenlängenbereiche der absorbierten Spektralfarben und der Komplementärfarben

Abb.3: Absorptionsbereiche verschiedener Elektronenübergangstypen

Funktionelle Gruppe	Beispiel	λ_{\max} in nm	ϵ_{\max}	Übergangstyp
>C=C<	Ethylen	193	10000	$\pi \rightarrow \pi^*$
$\text{-C}\equiv\text{C-}$	Acetylen	173	6000	$\pi \rightarrow \pi^*$
>C=O	Aceton	187	1000	$\pi \rightarrow \pi^*$
		271	16	$n \rightarrow \pi^*$
>C=N-	Acetoxim	190	8000	$\pi \rightarrow \pi^*$
		279	15	$n \rightarrow \pi^*$
-N=N-	Azomethan	347	5	$n \rightarrow \pi^*$
-N=O	tert-Nitrosobutan	300	100	$\pi \rightarrow \pi^*$
		665	20	$n \rightarrow \pi^*$
-NO_2	Nitromethan	271	19	$n \rightarrow \pi^*$
-O-N=O	Amylnitrit	219	1120	$\pi \rightarrow \pi^*$
		357	56	$n \rightarrow \pi^*$
>C=S	Thiobenzophenon	620	70	$n \rightarrow \pi^*$

Abb.4: UV-Vis-Absorption einfacher chromophorer Gruppen