

## Tabla absorbancia cromóforos más comunes

Cromóforo	Configuración Química	$\lambda$ max (nm)	$\epsilon$ max (L/m/cm)	$\lambda$ max (nm)	$\epsilon$ max (L/m/cm)
Eter	—O—	185	1000		
Tioeter	—S—	194	4600	215	1600
Amino	—NH <sub>2</sub>	195	2800		
Tiol	—SH	195	1400		
Disulfuro	—S—S—	194	5500	255	400
Bromuro	—Br	208	300		
Ioduro	—I	260	400		
Nitrilo	—C≡N	160	—		
Acetilida	—C≡C—	175-180	6000		
Sulfona	—SO <sub>2</sub> —	180	—		
Oxima	—NOH	190	5000		
Azida	>C=N—	190	5000		
Etileno	—C=C—	190	8000		
Cetona	>C=O	195	1000	270-285	18-30
Tiocetona	>C=S	205	strong		
Ester	—COOR	205	50		
Aldehido	—CHO	210	strong	280-300	11-18
Carboxilo	—COOH	200-210	50-70		
Sulfóxido	>S=O	210	1500		
Nitro	—NO <sub>2</sub>	210	strong		
Nitrilo	—ONO	220-230	1000-2000	300-400	10
Azo	—N=N—	285-400	3-25		
Nitroso	—N=O	302	100		
Nitrato	—ONO <sub>2</sub>	270 (Hombro)	12		
Aleno	—(C=C) <sub>2</sub> — (acyclic)	210-230	21,000		
Aleno	—(C=C) <sub>3</sub> —	260	35,000		
Aleno	—(C=C) <sub>4</sub> —	300	52,000		
Aleno	—(C=C) <sub>5</sub> —	330	118,000		
Aleno	—(C=C) <sub>2</sub> — (alicyclic)	230-260	3000-8000		
Etileno/Acetileno	C=C—C≡C	219	6,500		
Etileno/Amida	C=C—C=N	220	23,000		
Etileno/Carbonilo	C=C—C=O	210-250	10,000-20,000		
Etileno/Nitro	C=C—NO <sub>2</sub>	229	9,500		