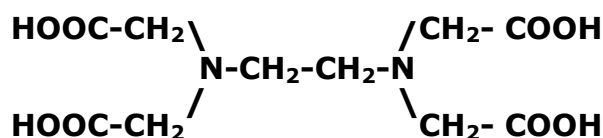


E D T A (p.m.=292,25)

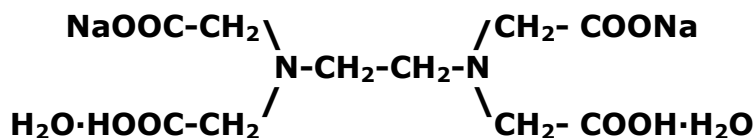
Acido etilendiamminicotetracetico:

la sua proprietà di combinarsi con gli ioni di metalli pesanti è utilizzata nella titolazione di soluzioni, nella depurazione industriale delle acque, e in medicina nel trattamento dell'avvelenamento da piombo.



E D T A

(sale bisodico biidrato p.m.=372,35)



Questo acido dà ioni complessi con vari ioni (Ca, Mg, Zn, Mn, Cu, ecc.) del tipo chelato. I chelati sono complessi in cui un atomo metallico è legato a due punti diversi di una stessa molecola di reattivo, i due legami che formano la chela sono, uno di tipo elettrovalente (ionico) in cui il metallo sostituisce un idrogeno acido, l'altro è di tipo covalente dativo nel quale il doppietto elettronico che costituisce il legame covalente, appartiene ad uno solo degli atomi contraenti il legame:

