

Om brugen af Ferramol og udsætning af pindsvin  
Og så er jeg blevet bedt om at forklare, hvorfor brugen af  
"Ferramol udelukker  
udsætningen af pindsvin.

Det skyldes 2 forhold. For det første mistænker vi  
EDTA(Ethylendiamintetraacetat /-eddikesyre), som forefindes i Ferramol, for  
dræbende for såvel snegle, andre smådyr og pindsvin, og det uanset om dyrene  
spiser Ferramolen direkte eller indirekte ved at spise forgiftede dyr.  
Det andet forhold er, at Pindsvinevennerne i Danmark nærer en dyb  
mistillid til producenten af Ferramol, efter at denne benægtede indholdet af  
EDTA i Ferramol, indtil Pindsvine-vennerne i Danmark via Steins laboratorium  
kunne bevise, at der var knap 1 % i. - Producenter er ikke pligtig til at opgive  
mængder under 1 %. Da de godkendende myndigheder kom under vejr med indholdet af  
EDTA, blev fabrikanten pålagt, at al fremtidig trykt emballage IKKE måtte oplyse  
om, at produktet var uskadeligt overfor alle andre dyr end snegle. De fik dog  
lov at opbruge eksisterende emballage.

Men hvad er så EDTA ?

Ethylendiamin tetraacetat er et finurligt stof, der gør metaller  
vandopløselige, idet EDTA laver komplekser i følgende prioriterede rækkefølge  
med jern Fe(III) > kviksølv Hg(II) > kobber Cu(II) > Nikkel Ni(II) >  
Bly Pb(II) > Zink Zn(II) > Kobolt Co(II) > Cadmium Cd(II) > Jern  
Fe(II) > Mangan Mn(II) > Magnesium Mg(II) > Kalcium Ca(II), så der  
opstår en koncentrationsbalance mellem EDTA-komplekset og det omgivne miljø.  
Oprindeligt blev det brugt til at binde kalken i maling, derpå i  
vaskemidler, opvaskemidler, shampo og som E385 (CaNa<sub>2</sub>EDTA) i madvarer.  
Sundhedsmæssigt er det blevet brugt til at transportere tungmetaller ud af  
forgiftede personer og er i en alternativ behandling mod åreforkalkning.  
På samme måde som EDTA kan transportere metaller ud, kan det også  
transportere metaller ind, hvilket meget vel kunne tænkes at øge den dødelige  
effekt af jernfosfaten i Ferramol i snegle (snegle kan ikke tåle jern i deres  
tarmsystem). På samme måde bruges det i vækstmedier eller direkte i gødning som  
buffer for livsnødvendige metalioner til planter under deres vækst.  
Dette faktum er også med til at gøre det meget problematisk, hvor  
tungmetaller er blevet sedimenteret i søbunden, da EDTA-en opløser  
tungmetallerne, så de igen kan indgå i fødekæden, og derefter er yderst skadelig  
for vandlevende organismer.

Brugen af EDTA ønskes derfor begrænset mest muligt. Miljømærkede  
produkter er uden. Som en sidebemærkning kan nævnes, at rensningsanlæg ikke kan  
fjerne EDTA og dermed heller ikke de tungmetaller, der er bundet til det, og at  
stoffet E385 er forbudt i Australien.

Andre steder kan man se, at babyer kan dø af 1 g. EDTA, at  
EDTA er giftigt for vore nyrer, at regnorme dør af det, og at hunde er blevet  
forgiftet / døde af Ferramol.

Green City kommunerne har i fællesskab udarbejdet en folder: Hjælp  
miljøet, til deres borgere. Heri anbefales det at undgå EDTA f.eks. i shampoo,  
rengøringsmidler, maskinopvaske- og tøjvaskemidler. M.h.t. læsning af  
deklarationer, så pas på de små mængder, som ikke skal opgives.

Problemet er, at jernfosfat ikke er giftigt i de mængder  
overhovedet - der er mere jernfosfat i jorden end i pakken, så sneglene skulle  
jo dø af sig selv. Kun når det er bundet til EDTA er det giftigt - for os  
alle!

Jeg har fået fat i FNs konvention om økologisk landbrug - her står

det tydeligt, at jernphosfat må bruges til økologisk brug - bare IKKE når det er bundet til EDTA. Danmark overtræder en konvention, de selv har tiltrådt ved at godkende Ferramol."  
citat: Aslaug Bugge