

# Cadmium chloride

## Chlorid kademnatý hexahydrát

( C 001 )

**Koncentrace přípravku:** 1,0% ve vodě, molální koncentrace: 0,055

### Synonyma

Caddy Vi-Cad

### Vlastnosti

Bezvodý chlorid kobaltnatý tvoří lupínky světle namodralé barvy. Je silně hygroskopický a za přístupu vzduchu a vlhkosti se mění na krystalický hexahydrát fialovo-červené barvy. Kobalt je součástí nebo příměsí mnohých kovů, včetně kovů drahých. Chlorid kademnatý se používá ve fotografickém průmyslu, dále jako žlutý pigment pro barvení skla, při tetování a v uměleckém malířství. Má fungicidní vlastnosti (agrochemikálie) a jeho využití je také jako reagens v analytických laboratořích.

Tato substance je uvedena v zák. č. 221/2004 Sb., (příloha 2., Bod 29 - Karcinogeny: kategorie 2.) str. 3557, v zák. č. 221/2004 Sb., (příloha 2., bod 30 - Mutageny: kategorie 2.) str. 3654, v zák. č. 221/2004 Sb., (příloha 2., bod 31 - Látky toxické pro reprodukci: kategorie 2.) str. 3657, v zák. č. 114/1999 Sb., (příloha č. 1.) a v zák. č. 1/1998 Sb., (kap 4.1.1 - Zkoumadla).

### Chemické vlastnosti

**CAS-No:** 10108-64-2

**Mol. hmotnost:** 183,32 g/mol

**EC:** 233-296-7

**Vzorec:**  $\text{CdCl}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$

**Rozpustnost:** Je dobře rozpustný ve vodě, rozpustný v acetonu málo rozpustný v methanolu, etanolu a prakticky nerozpustný v éteru.

### Výskyt

Ionty kadmia (ionizované kadmium) podobně jako soli jiných kovů mohou vyvolat kožní reakce, které se špatně interpretují. Často se jedná o podráždění folikulů. Skutečným haptenem je iont kadmia. Alergie může být vyvolána malým už stopovým množstvím kovu.

Kadmium se vyskytuje:

- ve slitinách kovů,
- v galvanovnách,
- ve fotografickém průmyslu,
- v textilním průmyslu jako barvivo na kaliko,
- v agrochemikáliích pro své fungicidní vlastnosti,
- v laboratorních provozech,
- jako součást barev při výrobě kadmiové žluti,
- při barvení skla a v pigmentech pro tetování,
- v antikorozivních přípravcích.