

# Beryllium(II)sulfate tetrahydrate Síran berylnatý tetrahydrát

( B 044 )

**Koncentrace přípravku:** 1,0% ve vazelině

## **Synonyma**

Glucinum sulfat

Berullium sulfate

## **Vlastnosti**

Je to bílá, stabilní krystalická látka, vysoce toxická (karcinogen - LD50 při perorálním podání u myši je 80 mg/kg, při subkutánním podání u krys 1,5 mg/kg). Používá se X-ray mediích, propouští rentgenové a radioaktivní záření. Bezvodá sloučenina má strukturu podobnou jako berlinite.

Testovací látka se používá k zjištění alergie na nejlehčí, ale nejtvrší kov beryllium.

## **Chemické vlastnosti**

**CAS No :** 7787-56-6

**Mol. hmotnost:** 177,15 g/mol

**EC:** 236-842-2

**Vzorec:** BeSO<sub>4</sub> . 4 H<sub>2</sub>O

**Rozpustnost:** Rozpustný ve vodě 425 mg/ml při 25° C. Nerozpustný v etanolu.

## **Výskyt**

Beryllium je součástí mnoha kovových slitin používaných v leteckém, kosmickém, jaderném a zbrojním průmyslu. Nejčastěji s hliníkem, mědí, železem a niklem. Používá se i v elektronice. Na rozdíl od síranu beryllia není beryllium při perorálním podáním podstatně méně toxické.

Beryllium se váže na jílové materiály a na hydratované oxidy železa a hliníku, čehož se využívá při jeho odstraňování z vody. Tato adsorpce se zvyšuje se stoupající hodnotou pH.

## **Literatura**

Habermann A.L., Pratt m. and Storrs F.J. Contact dermatitis from beryllium in dental alloys. Contact Dermatitis 28, 1993, str. 157-162.

Mark D.P. at all. Patch Testing With a Large Series of Metal Allergens. Dermatitis 22, 2011, str. 256-271.