



ダイソーで売ってる『湿気とり』(税込 110 円)は、塩化カルシウム  $\text{CaCl}_2$  です。

このままでも寒剤として使えますが、6水和物の  $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  にすると、 $-50^\circ\text{C}$  近くまで冷える寒剤になるようです。これくらい冷えれば霧箱でドライアイス代わりに使えます。食塩でも  $-20^\circ\text{C}$  くらいまでは冷やせるようですが、これではちょっと足りない感じ。経験上、少なくとも  $-25^\circ\text{C}$  以下にならないとキビしいですね。

塩化カルシウム6水和物をつくる方法は次の通りです。

ダイソーの塩化カルシウム 360g に水を 180mL くらい加えると飽和水溶液になる感じなので、ときどきかき混ぜながらゆっくり冷やして固化(融点は約  $30^\circ\text{C}$ )させます。カチコチの固体にするのではなく、かき氷状にできると 後の扱いがラクです。

水の氷をかき氷機でガリガリ削って、  
かき氷: 塩化カルシウム6水和物 = 4:6 程度 に混

ぜると  $-54^\circ\text{C}$  くらいまで下がるらしいですが、僕は  $-35^\circ\text{C}$  くらいまでしか下げられてません(^;)

でも、放射線の飛跡はよく見えますよ。



霧箱の下のヒートシンクが凍り付いて霜がついています