

## Soluzione tampone di chinidrone satura pH 7,00 1002754

### Norme di manipolazione

11/15 Hh



#### 1. Norme di sicurezza

Consentito per gli esperimenti scolastici nella scuola secondaria I e II (S I / S II).

Secondo le frasi R R22 - 50:

Pericoloso per la salute in caso di ingestione  
Molto velenoso per organismi acquatici

Secondo le frasi S S24/25 - 61:

Evitare il contatto con gli occhi e con la pelle.

Non rilasciare nell'ambiente.

Richiedere istruzioni particolari / Consultare il foglio dati di sicurezza.

Occhiali e guanti protettivi necessari.

Adegua ventilazione necessaria.

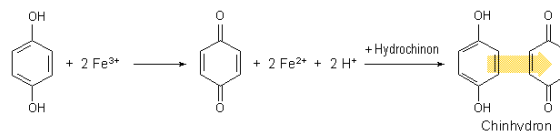
Sostanza sensibile alla luce e al calore.

- Proteggere dall'esposizione diretta alla luce del sole
- Tenere chiuso a tenuta il contenitore per il magazzinaggio

#### 2. Descrizione

Il chinidrone  $C_{12}H_{10}O_4$  si origina per ossidazione dell'idrochinone. In questo caso si tratta di un composto di coordinazione organico. La denominazione *Chinidrone* è stata creata del 1844 da FRIEDRICH WÖHLER componendo *Chinone* e *Idrochinone*.

Ioni  $Fe^{3+}$  ossidano la metà dell'idrochinone in p-benzochinone. Il benzochinone forma con l'idrochinone non ossidato un composto di addizione:





Il benzochinone non è un composto aromatico. Mediante gli atomi di ossigeno a doppio legame, che hanno un'elettronegatività molto elevata, la densità degli elettroni dal sistema  $\pi$  viene spostata nella direzione dell'ossigeno. L'idrochinone, invece possiede un sistema  $\pi$  con una densità degli elettroni molto superiore. Immagazzinando insieme l'idrochinone e il benzochinone, gli elettroni si possono trasmettere in modo reversibile. Si forma un complesso *Charge Transfer (CT)*.

### 3. Fornitura

1 Flacone di stoccaggio 250 ml  
1 Norma di manipolazione di 1002754

### 4. Informazioni sul prodotto

Formulare molecolare di Hill:  $C_{12}H_{10}O_4$   
Formulare chimica:  $C_6H_4O_2 \cdot C_6H_6O_2$

Simboli di pericolo:  **Xn**  **N**

Numero EG: 203-387-6  
Numero CAS: 106-34-3  
Solubilità in acqua: 4 g/l (20 °C)  
Densità: 1,40 g/cm<sup>3</sup> (20 °C)  
Massa molare: 218,21 g/mol  
Frase R: R22 - 50  
Frase S: S24/25 - 61  
Classe di cancerogenicità DFG: A2  
Rischio di alterazione genetica DFG: 3  
Classe di stoccaggio (VCI): 10 - 13 (Altri liquidi e solidi)  
Magazzinaggio: 0 (Spazio di raccolta / preparazione)  
Informazioni per il trasporto: UN 2811 TOXIC SOLID, ORGANIC, N.O.S. (QUINHYDRONE), 6.1, III  
Classi di lesione: S I / S II