

Phosphorus

P

MA 30.97376

(7723 - 14 -0)

Sinónimos. Español: fósforo blanco.

Precaución: Debe manejarse con pinzas y mantenerse bajo el agua. Tanto el fósforo como sus vapores son venenosos.

Descripción. Sólido cristalino blanco o incoloro de apariencia suave. Se oscurece al exponerlo a la luz. Es volátil y sublima a temperatura ambiente.

Solubilidad. Casi insoluble en agua, ligeramente soluble en etanol absoluto, poco soluble en éter, cloroformo y benceno; muy soluble en disulfuro de carbono.

Ensayos de identidad. Disolver 1.0 g de muestra en 1,000 ml de alcohol, calentando a reflujo en BM hasta disolución total. Enfriar y ajustar el volumen.

-Adicionar a 2 ml de la solución, 2 ml de agua. Se forma espeso precipitado blanco.

-Agregar a 2 ml de la solución, unas gotas de SR de nitrato de plata. Se genera precipitado negro.

Historia. Mencionado en la *Enciclopedia de la Mat. Méd. Pura* de Allen, VII:366.

Preparaciones:

Solución ø: FM 1/10

Pesar fósforo en exceso (2 g o más) y colocarlo en un recipiente que contenga mil mililitros de alcohol. Calentar en BM hasta que el fósforo se funda y agitar vigorosamente para que se solidifique el exceso de él. Esta solución saturada tiene una FM aproximada de 1/667. Para compensar pérdidas por oxidación, se debe conservar un trozo pequeño de fósforo en cada frasco de tintura y renovarlo cuando se recubra de variedad amorfa.

Dinamizaciones: 3x, con dos volúmenes de tintura, un volumen de alcohol; 4x y siguientes, con alcohol oficial.

Para preparación hahnemanniana: Regla 6-b. FM 1/667