

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

AMONIO CLORURO

| | |
|-------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Sinónimos: | Muriato de amonio. Sal amoníaco. |
| Formula Molecular: | NH_4Cl |
| Peso Molecular: | 53,49 |
| Datos Físico-Químicos: | Polvo cristalino blanco o casi blanco o cristales incoloros. Fácilmente soluble en agua. |
| Propiedades y usos: | <p>Es una sal que administrada via oral se absorbe fácilmente en el tubo digestivo. El ión amonio se transforma en urea en el hígado; el anión liberado en el torrente sanguíneo y en el líquido extracelular produce una acidosis metabólica y disminuye el pH de la orina.</p> <p>Se utiliza como agente expectorante (para la tos productiva), formando parte de diversas formulaciones.</p> <p>Su administración produce como hemos dicho una moderada acidosis, así como una diuresis transitoria, empleándose habitualmente vía intravenosa en el tratamiento de la alcalosis metabólica.</p> <p>También se utiliza para mantener un pH ácido en la orina, en la terapia de algunos trastornos del tracto urinario.</p> <p>Finalmente se usa en la intoxicación por medicamentos alcalinos para facilitar su eliminación, como es el caso de las anfetaminas.</p> |
| Dosificación: | <p>Vía oral, normalmente a la dosis de 1 – 2 g/4 – 6 h en cápsulas o grageas entéricas, aumentable hasta 4 g/2 h para forzar la diuresis.</p> <p>Vía intravenosa, normalmente se utiliza en soluciones al 1 – 2 % para infusión en las alcalosis metabólicas.</p> |
| Efectos secundarios: | <p>Es irritante para la mucosa gástrica, pudiendo producir náuseas y vómitos, sobre todo a dosis elevadas.</p> <p>Altas dosificaciones pueden causar una profunda acidosis e hipopotasemia, que deberá ser tratada sintomáticamente.</p> <p>La perfusión intravenosa origina dolor e irritación en el punto de inyección, disminuyendo estos síntomas al bajar la concentración y ralentizar la velocidad de la infusión.</p> <p>Soluciones concentradas y con una velocidad de perfusión muy rápida pueden dar lugar a encefalopatías hepáticas.</p> |
| Contraindicaciones: | Pacientes con insuficiencia hepática y renal, acidosis metabólica, hiperamonemia e hiperazotemia. |
| Incompatibilidades: | Álcalis, carbonatos alcalinotérreos, sales de plata y plomo, clortetraciclina clorhidrato, nitrofurantoína sódica, novobiocina sódica, sulfadiazina sódica, y warfarina sódica. |

FICHAS DE INFORMACIÓN TÉCNICA

Observaciones: Es higroscópico.

Conservación: En envases bien cerrados.

Ejemplos de formulación:

Pulverizaciones de cloruro amónico

Amonio cloruro..... 3 g
Glicerina 30 g
Agua de menta 120 g

Preparado expectorante

Amonio cloruro..... 3 g
Extracto fluido de regaliz..... 3 g
Agua purificada c.s.p..... 100 g

Cápsulas de cloruro amónico

Amonio cloruro..... 1 g
para una cápsula entérica, nº 100

Bibliografía:

- Martindale, *Guía completa de consulta farmacoterapéutica*, 1ª ed. (2003).
- *The Merck Index*, 13ª ed. (2001).
- *Formulación magistral de medicamentos*, COF de Vizkaia, 5ª ed. (2004).
- *Monografías Farmacéuticas*, C.O.F. de Alicante (1998).