



NITRATO DE SÓDIO (SALITRE DO CHILE)

Mineral existente na natureza ou artificialmente produzido a partir de resíduos animais e material vegetal. Pode ser encontrado naturalmente na saliva.

Produto utilizado como conservador em alimentos, sal de cura, fixador de cor.

Estado físico: Sólido.

Forma: Grão.

Cor: Branco.

Odor: Inodoro.

PH: 8,0 - 9,0 (a 100g/L , 20 °C)

Temperaturas específicas nas quais ocorrem mudanças de estado físico

Ponto de ebulição: 380 °C (760 mmHg).

Ponto de fusão: 308 °C.

Ponto de fulgor: Não aplicável.

Limites de explosividade

Inferior (LEI): Não aplicável.

Superior (LES): Não aplicável.

Densidade: 2,3 g/cm³ (água=1).

Solubilidade: Em água a 20 °C: 88g/100cm³.

Armazenamento

Medidas técnicas apropriadas: Armazenar em local com ventilação adequada, seco, coberto. Longe da umidade, calor, fontes de ignição.

Condições de armazenamento Adequadas: Local seco, coberto.

Embalagem: Sacos com 25kg

Equipamentos de proteção individual apropriado

Proteção respiratória: Uso de máscara semi-facial própria para pó.

Proteção das mãos: Luvas de borracha.

Proteção dos olhos: Óculos de proteção.

Proteção da pele e do corpo: Roupas resistentes a produtos químicos e botas de borracha.

Precauções especiais: O local deverá ser fresco e seco, ter boa ventilação e respeitar as normas básicas de segurança.

Medidas de higiene: Não comer ou fumar nos locais de trabalho.



ESPECIFICAÇÕES TÉCNICAS

Aquaquímica

Validade

3 anos a partir da data de fabricação.

Aplicações

Na indústria de vidros (como agente de refinação), indústria pirotécnica, fogos de artifícios (em fogos amarelos), na indústria de cerâmica (como fundente – agente de fundição – em esmaltes), indústria de explosivos (na fabricação de pólvora), na indústria metalúrgica (em banhos de tempera, como fundente, como oxidante), na indústria de fumo, tabaco (melhoramento das propriedades do tabaco), na fabricação de outros sais (nitrato de sódio), utilizado em cárneos, em produtos lácteos.

Aquaquímica