

MANGANESE



GENERALITA'	<p>Il manganese è ampiamente distribuito nella crosta terrestre, ed è un nutriente essenziale per i processi fisiologici umani.</p> <p>Il manganese (Mn) ha un peso atomico di 54.94 e numero atomico 25; il punto di fusione è di 1245 ° C e il punto di ebollizione di 2097 ° C. E' un metallo grigio biancastro, più duro del ferro, molto fragile.</p> <p>Appartiene al gruppo VIIB della tavola periodica.</p>
SORGENTI	<p>Il manganese è usato principalmente nei processi metallurgici.</p> <p>I composti del manganese hanno una grande varietà di usi.</p> <p>Il biossido di manganese è comunemente usato nella fabbricazione di batterie a secco, nella produzione di fuochi d'artificio e di vetro.</p> <p>Il solfato di manganese è usato principalmente come un fertilizzante e come integratore per il bestiame dove i terreni sono poveri di manganese, viene usato nella produzione di smalti, vernici, ceramiche e fungicidi.</p> <p>Il permanganato di potassio, a causa del suo potere ossidante, è usato come disinfettante e come algicida.</p> <p>Altri usi dei composti del manganese sono nella decolorazione tessile e nella tintura.</p> <p>Concentrazioni di manganese elevate si riscontrano in alcuni alimenti di origine vegetale, in particolare nel grano e nel riso, ma anche nella frutta secca, nel thè, nei legumi e nei cereali integrali.</p>
EFFETTI	<p>Il sistema nervoso centrale (SNC) è l'organo bersaglio principale degli effetti del manganese, ma può colpire anche il sistema respiratorio causando una attivazione della risposta infiammatoria polmonare.</p> <p>L' US EPA ha concluso che il manganese non è in grado di essere classificato come cancerogeno per l'uomo, mentre la IARC non ha valutato il manganese .</p>