

Catalogue des aliments pour animaux



Phosphate dicalcique-anhydre

$CaHPO_4$ (phosphate bicalcique-anhydre, DCP 48/50)

(aucune image disponible)

Origine, fabrication, description

Le phosphate dicalcique-anhydre est obtenu par dissolution de phosphates bruts dans des acides minéraux. Il est ensuite nettoyé et neutralisé. Contrairement au DCP 38/40, il ne contient pas d'eau de cristallisation.

La dénomination 48/50 fait allusion à la teneur en P_2O_5 , qui est utilisée en fumure végétale à la place du P élémentaire. Pour l'alimentation animale, c'est toutefois la teneur en P élémentaire qui est déterminante. Le facteur de conversion du P_2O_5 en P est de 0,437. Ainsi, 48-50 % de P_2O_5 correspondent à une teneur en P de 21,0-21,9 %. Le rapport Ca:P est d'env. 1,4:1.

Se présente sous la forme de poudre très fine ou de granulés presque blancs, non hygroscopiques, dont les propriétés varient légèrement suivant la provenance. Pratiquement insoluble dans l'eau. La digestibilité du P dans le DCP 48/50 est modérée, comparant avec d'autres sources de phosphore.

Constituants particuliers

Substance inorganique définie chimiquement. Regarder la définition exacte, ne pas confondre avec les autres composés Ca-P.

Problèmes possibles de qualité

Les quantités d'éléments traces (p. ex. F, Pb, Hg, Cd) sont généralement mentionnées et sans risque.

Transformation

Utilisable sous sa forme originale.

Utilisation

Dans les aliments composés et minéraux pour tous les animaux, selon les teneurs en Ca et P prévues.

Actualisé : 11 juillet 2016