

COMBUSTIÓN DE GALLINAZA Y OBTENCIÓN DE CENIZA

✓ **Uso:**

Obtención de energía. La combustión de la gallinaza es una reacción exotérmica de la que se obtiene calor que puede usarse para obtención de vapor o energía eléctrica.

Abonos y enmiendas del suelo. En comparación con los fertilizantes inorgánicos comerciales, las cenizas de gallinazas aportan un 50% más del potasio, el 22% del Fósforo, más del doble de hierro y el mismo porcentaje de zinc, además de aportar elementos como el calcio y el magnesio en cantidades importantes y todos ellos en forma de sales solubles y fácilmente absorbibles por los suelos, sirviendo además como estabilizadores de Ph que evita la acidificación de los suelos. La ausencia de metales evita la contaminación del suelo.

Otros productos derivados, no destinados a alimentación animal o humana

- Aditivo para morteros favoreciendo el fraguado.
- Pulimento o limpiador abrasivo.
- Regeneración de suelos degradados

✓ **Composición:** ver tabla



COMPOSICIÓN CENIZAS	
Al ₂ O ₃	0,92%
BaCO ₃	0,01%
CaO	1,95%
Ca	0,70%
CaCO ₃	24,75%
Fe ₂ O ₃ /FeO	0,84%
KPO ₃	3,40%
K ₂ O	25,75%
MgO	0,32%
MgCO ₃	2,70%
Mn ₂ O ₃	0,09%
Na ₂ NH ₄	0,94%
Ca ₁₀ (PO ₄) ₆ O	5,93%
SiO ₂	28,59%
SrCO ₃	0,03%
TiO ₂	0,02%
ZnO	0,07%
SO ₃	2,99%