Iñaki Vadillo Pérez
Grupo de Hidrogeología
Universidad de Málaga
ESPAÑA

Vadillo@uma.es









INTRODUCCIÓN

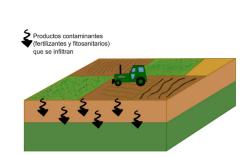




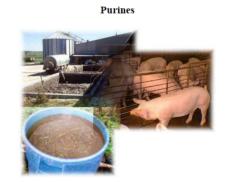




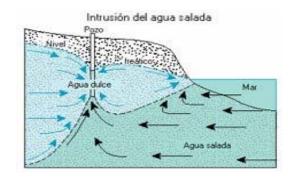
- ¿Qué se consideran "fuentes difusas"?
 - 1. Fuentes agrícolas y ganaderas
 - ✓ Uso excesivo de fertilizantes y productos fitosanitarios (plaguicidas, pesticidas)
 - ✓ Purines y estiércol

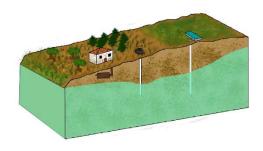


CONTAMINACION DIFUSA



- 2. Salinización de los acuíferos por sobreexplotación
 - ✓ Salinización por retroceso de la interfase (agua de mar/agua dulce)
 - √ Baja tasa de renovación del recurso













- ¿Cómo afectan a la calidad química del agua subterránea?
 - 1. Uso excesivo de fertilizantes y pesticidas en la agricultura
 - √ Altas concentraciones de NO₃-
 - √ Altas concentraciones de SO₄²⁻
 - ✓ Aumento de la salinidad (retorno de riegos)
 - √ Presencia de plaguicidas y pesticidas
 - 2. Salinización de los acuíferos por sobreexplotación
 - ✓ Aumento de la Conductividad Eléctrica
 - ✓ Altas concentraciones de CI- y Na+
 - √ Altas concentraciones de SO_{4²} y Ca²+
 - √ Bajas concentraciones de O₂ disuelto

Resultado: Tanto los usos del agua (abastecimiento, riego, uso industrial y recreativo) como la función ambiental se ven comprometidos.









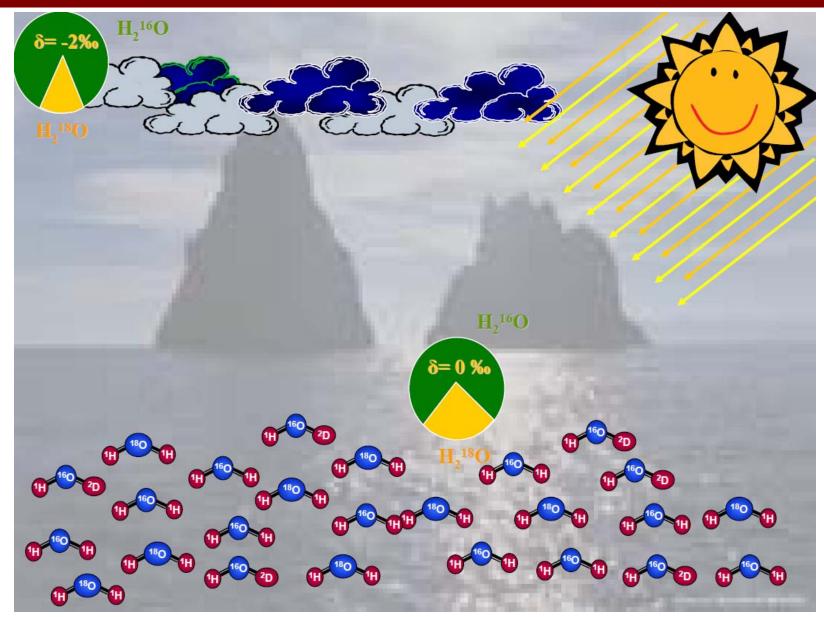
FUNDAMENTOS DE LA APLICACIÓN DE ISOTOPOS ESTABLES EN EL ESTUDIO DE RECURSOS HIDRICOS









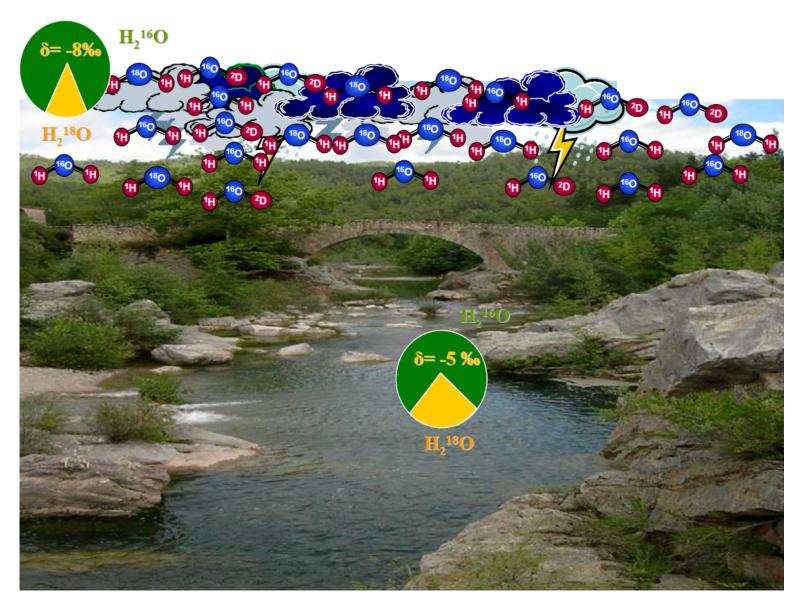










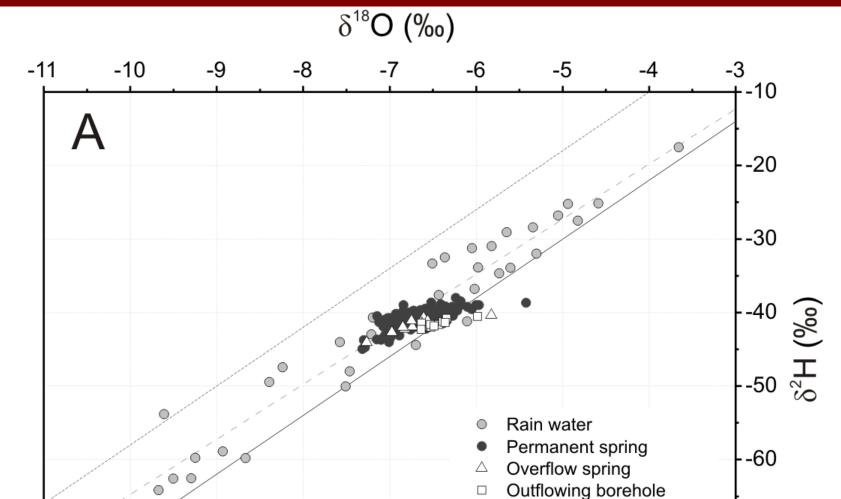


















-70

-80

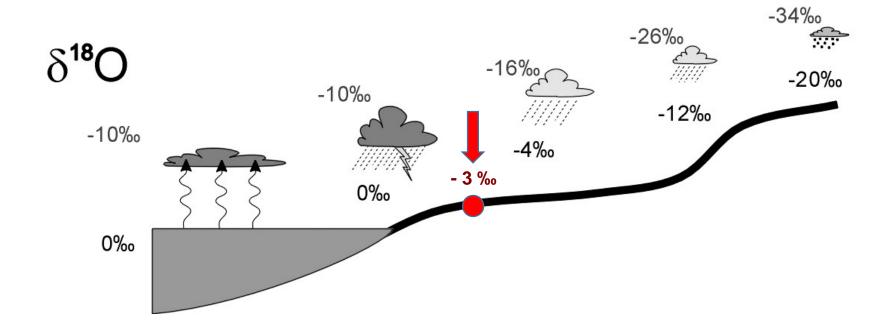
GMWL ($^{2}\delta H=8^{*18}\delta O+10$)

LMWL ($^{2}\delta H=7.5^{*18}\delta O+10$)

----- WMWL (${}^{2}\delta H = 8^{*18}\delta O + 22$)







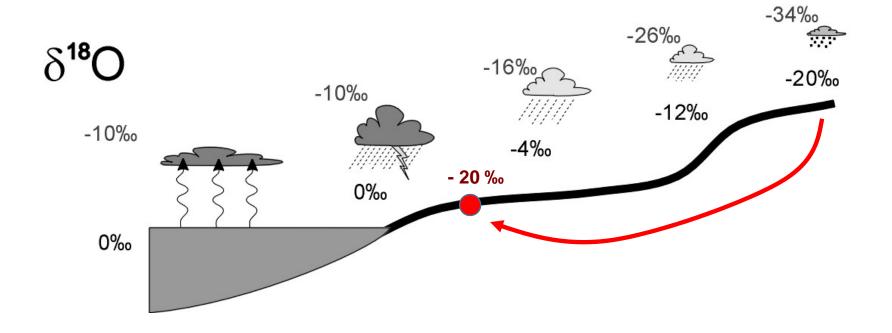










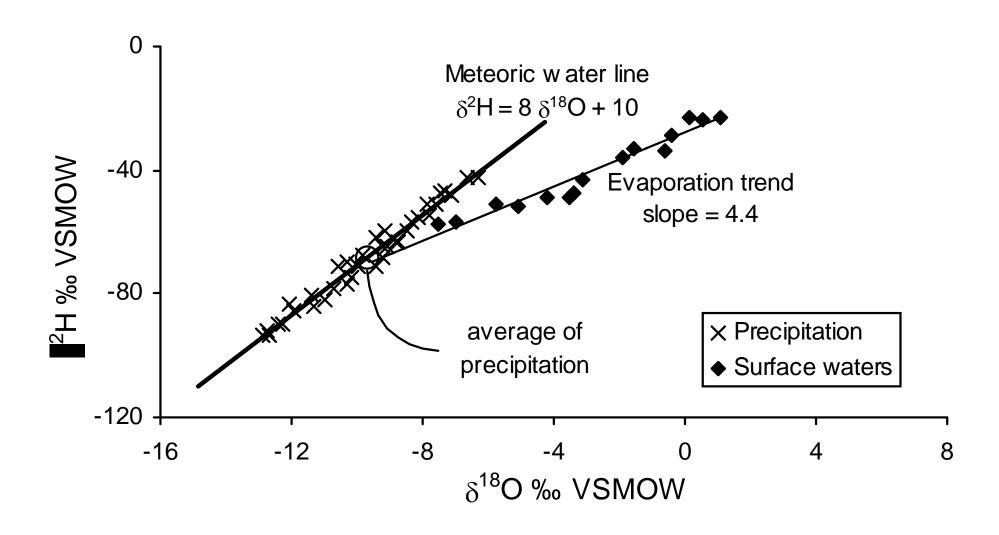




















δ^{15} N y δ^{18} O DE NO₃









GEOQUÍMICA DEL NITRÓGENO

Fijación	$N_2 + 8H^+ + 6e^{-\frac{\text{(Nitrogenasa)}}{\text{(Fe, Mo)}}} 2NH_3 + H_2$
Mineralización	$R-NH_2 \xrightarrow{+2H_2O} OH^- + R-OH + NH_4^+ \xrightarrow{+O_2} 4H^+ + \text{energía} + NO_2^- \xrightarrow{+1/2O_2} \text{energía} + NO_3^-$
Volatilización	$NH_4^+ + OH^- \longrightarrow H_2O + NH_3 \uparrow$ Gas
Nitrificación	$NH_4^+ + 1\sqrt{2}O_2^{\frac{N}{2}} + 2H^+ + H_2O\sqrt{NO_2} + 1/2O_2 \xrightarrow{Nitrobacter} NO_3^-$
Desnitrificación	$2NO_3 \xrightarrow{-2[O]} 2NO_2 \xrightarrow{-2[O]} 2NO_1 \xrightarrow{-[O]} N_2O_1 \xrightarrow{-[O]} N_2O_1$

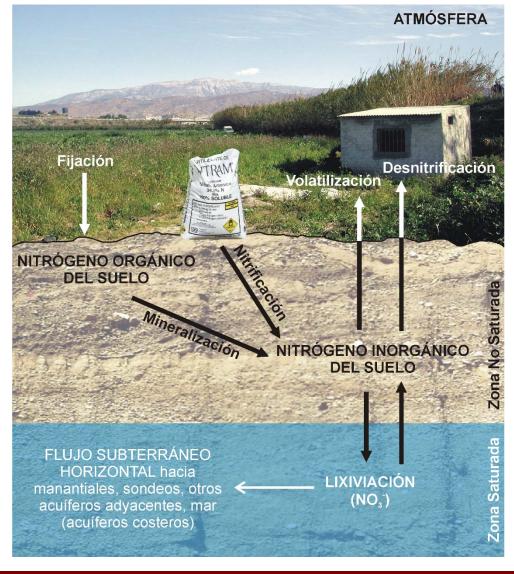








GEOQUÍMICA DEL NITRÓGENO



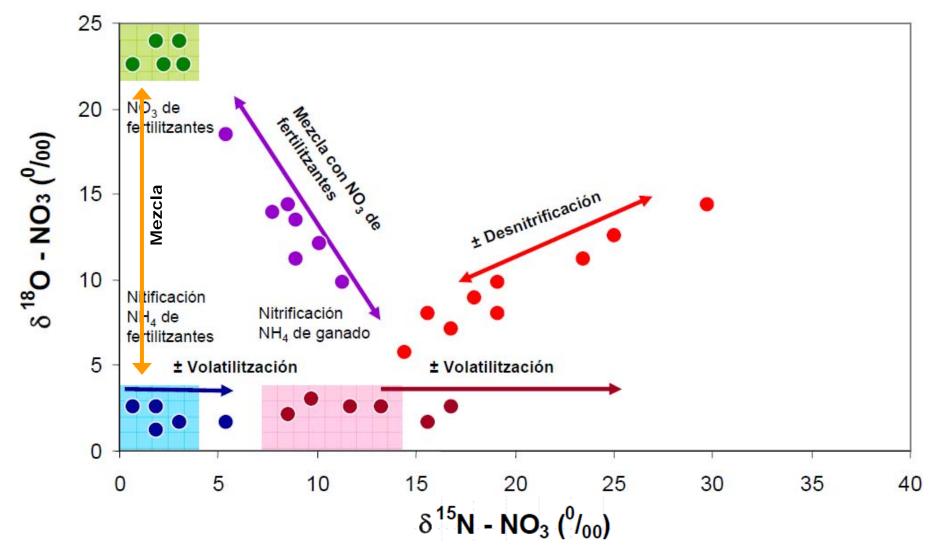








PROCESOS











ZONA DE ESTUDIO









