

ACTIVIDAD INTEGRADORA 3RO FISICOQUIMICA

PROFESORA: ROMERO MAGALI; ALMIRON MONICA

TRABAJO DE INVESTIGACION

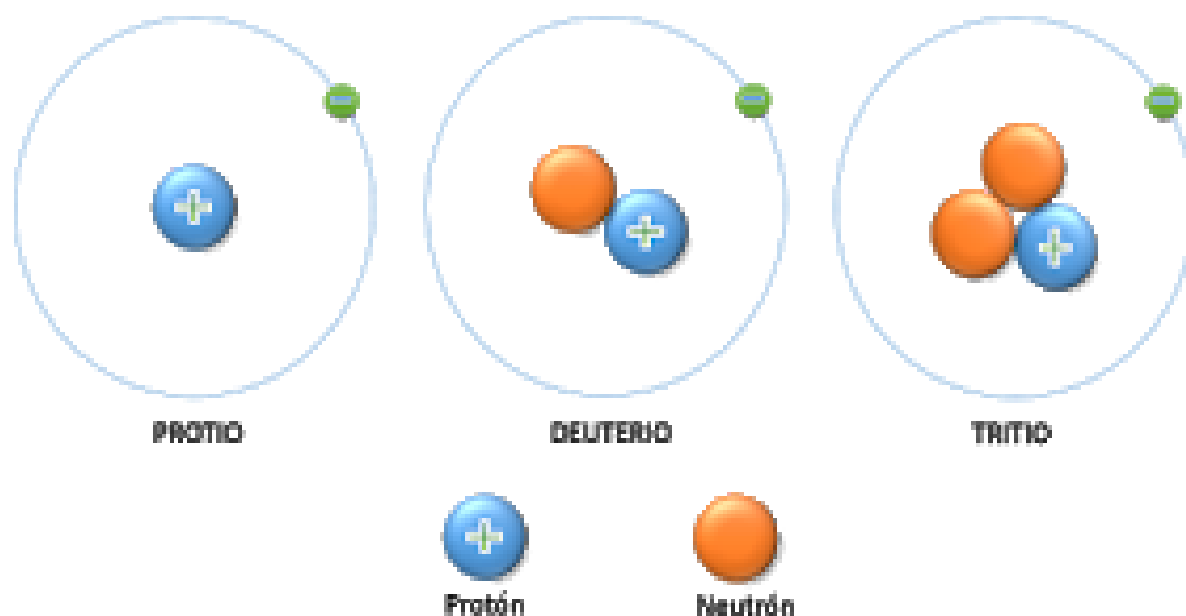
ISOTOPOS

Alguna vez se preguntaron ¿cómo viajan los alimentos por tanto tiempo en camiones sin pudrirse? O ¿Por qué algunas verduras y frutas son tan grandes? O ¿porque hay verduras y frutas en estaciones a las que no pertenecen e igualmente se encuentran todo el año?

Bueno obviamente encontraron la forma de que los alimentos puedan durar más tiempo del que deberían naturalmente, puedan madurar de forma acelerada y además se desarrollaron tecnologías para mejorar los fertilizantes, combatir enfermedades y plagas en la agricultura.

Hay una explicación para todo esto y es la utilización de RAD Isotopos en la industria alimentaria; Los ISOTOPOS son átomos de un mismo elemento, cuyos núcleos tienen una cantidad diferente de neutrones. Por ejemplo:

ISOTOPO DE HIDROGENO



ISOTOPO DEL CARBONO

Carbon 12

Atomic number

6

C

Atomic mass

12

Protons = 6
Neutrons = 6

Carbon 13

Atomic number

6

C

Atomic mass

13

Protons = 6
Neutrons = 7

ACTIVIDAD: Luego de ver esta información los invito a:

- Buscar 5 isotopos de distintos elementos y mencionar su utilización en las distintas industrias (alimenticia, medicinal, etc.)
- Averiguar qué tipo de isotopos se utilizan para irradiar alimentos para prolongar su conservación
- ¿Existe en la provincia de Buenos Aires algún centro atómico que se encargue de irradiar alimentos con isotopos? De ser así, ¿Cuáles son?
- ¿Has consumido alimentos de una huerta en el hogar? De ser así; ¿Notaste un sabor, olor o color diferente al que se consigue en la verdulería?