**El núcleo y sus radiaciones - 2017**

**Práctica 0**

**Repaso pesos atómicos y abundancia isotópica:**

1. Mostrar que si un átomo de un dado isótopo posee una masa de x uma (unidad de masa atómica), 1 mol de dicho átomo tiene una masa de x gramos.

2- ¿Cual es el peso de 3x1020 átomos de *127I*? Expresar el valor en mg.

3- ¿Cuántos gramos de *I* hay en un gramo de *NaI*?

4- ¿Cuántos átomos de *Cl* hay en un mg de *FeCl3*?

5- ¿Qué masa de *H2SO4* hay asociada a 5x1026 átomos de *S*?

6- A partir de los datos de la tabla estime el peso atómico del Hg. Compare con el valor que figura en la tabla periódica.



7- a)¿Cuántos átomos hay en un gramo de *C*?. b) ¿Cuántos átomos de *12C*, *13C* y *14C* hay en esa misma masa?

Para datos sobre masas atómicas se puede visitar http://atom.kaeri.re.kr/nuchart