



Guía N° 1 NM4 QUÍMICA

Alumno(a)..... Fecha:.....

ACTIVIDAD I

Completar los siguientes cuadros

1. Dados los siguientes elementos, anotar los protones, neutrones y electrones

	${}_{26}^{58}\text{Fe}^{3+}$	${}_{20}^{40}\text{Ca}^{2+}$	${}_{17}^{42}\text{Cl}^{5+}$	${}_{16}^{46}\text{S}^{2-}$	${}_{47}^{112}\text{Ag}^{+}$	${}_{10}^{22}\text{Ne}$
p+						
n°						
e ⁻						
Tipo						

	${}_{16}^{35}\text{S}^{2-}$	${}_{20}^{38}\text{X}^{2+}$	${}_{18}^{33}\text{Ar}^0$	${}_{26}^{56}\text{Fe}^{3+}$	${}_{47}^{113}\text{X}^{+}$	${}_{17}^{42}\text{Cl}^{1-}$
p+						
n°						
e ⁻						
Tipo						

2. clasificarlos en:

Isótopos

Isótonos

Isóbaros

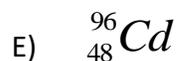
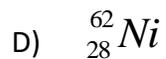
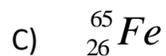
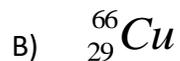
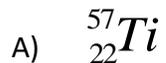
isoelectrónicos



ACTIVIDAD II

Responder las siguientes preguntas con alternativas.

1. ¿Cuál de estos átomos es isótono del ${}_{30}^{64}\text{Zn}$?

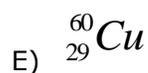
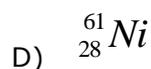
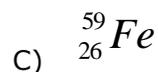
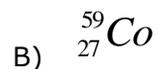
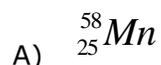


2. Si se conoce Z de un determinado ion, ¿Cuál de los siguientes aspectos de éste se pueden derivar de dicha información?

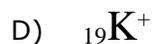
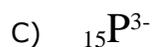
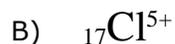
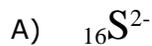
- I. Masa atómica
- II. Número de protones
- III. Cantidad de electrones

- A) Sólo I
- B) Sólo II
- C) Sólo III
- D) Sólo I y II
- E) Solo I y III

3. ¿Cuál de estos átomos es isóbaro del ${}_{27}^{58}\text{Co}$?



4. ¿Cuál de estos átomos NO es isoelectrónico del gas noble ${}_{18}\text{Ar}$?





5. Los isótopos son átomos con

- A) distinto número de electrones, pero igual número másico
- B) distinto número atómico, pero igual número de neutrones
- C) tendencias a generar iones positivos
- D) igual número atómico, pero distinto número másico.
- E) igual número másico, pero diferente número atómico

6. ¿Cuál de estas parejas de átomos se clasifican como isótonos?

- A) ${}_{18}Ar$ y ${}_{17}Cl^{1+}$
- B) ${}_{8}O$ y ${}_{9}F$
- C) ${}_{55}^{137}Cs$ y ${}_{56}^{138}Ba$
- D) ${}_{6}^{12}C$ y ${}_{6}^{14}C$
- E) ${}_{17}Cl^{1-}$ y ${}_{17}Cl^{3+}$