

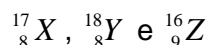
Nome e apelidos:

1. ( 2 puntos) Completa a seguinte táboa:

<b>Nome</b>		Prata		Anión fluoruro
<b>Símbolo</b>	Mg <sup>2+</sup>		Cu <sup>+</sup>	
<b>Z</b>	12		29	
<b>A</b>	24			
<b>Nº Protóns</b>		47		
<b>Nº Neutróns</b>		60	34	9
<b>Nº Electróns</b>				10

2. ( 1.6 puntos) Dado o seguinte átomo:  ${}^{16}_8\text{O}$

- Determina cantos protóns, neutróns e electróns ten o átomo.
- Cantos electróns ten en cada capa?. Fai unha representación.
- Escribe o símbolo do ión que formará para ser máis estable.
- Cal ou cales dos seguintes átomos serían isótopos do  ${}^{16}_8\text{O}$ ?. Razona a resposta.



3. (1.6 puntos) Fai a representación de Lewis (electrón punto) das seguintes moléculas: HF, NH<sub>3</sub>, Cl<sub>2</sub>, CH<sub>4</sub>, O<sub>2</sub>. Razona a resposta.

4. ( 1.6 puntos) Indica o tipo de enlace presentan as seguintes especies, xustificando a resposta: CO<sub>2</sub>, Al, HCl, CaO, NaCl

5. (1.6 puntos) Formula: Dicloruro de mercurio, ioduro de hidróxeno, amoníaco, hidruro de calcio, óxido de platino (IV), ácido sulfhídrico, trisulfuro de diferro, óxido de cloro (V).

6. (1.6 puntos) Nomea de tódalas formas que saibas:

