

QUÍMICA – Ficha 03

1. Dudas de las fichas anteriores

RECORDAD QUE HAY QUE SABERSE LAS VALENCIAS (Apuntes, pág. 18) Y LA LISTA DE LOS ÁCIDOS MÁS CORRIENTES (Apuntes, pág. 25)

2. Corrección de los ejercicios de la ficha 02

Escribe el nombre o la fórmula química de los siguientes compuestos:

- | | |
|--------------------------|-----------------------------------|
| 1) AsH ₃ | 6) H ₂ CO ₃ |
| 2) Sulfuro de hierro(II) | 7) Hidróxido de zinc |
| 3) Trióxido de dibismuto | 8) Dicloruro de pentaóxígeno |
| 4) Ácido sulfuroso | 9) Peróxido de hidrógeno |
| 5) AlBr ₃ | 10) FeO |

2018

b) Completa la siguiente tabla: (1 punto)

Elemento	Z	A	protones	neutrones	electrones	representación
Sodio	11			12		
Aluminio		27	13			
Flúor						${}^{19}_{9}\text{F}^{-}$
Calcio	20	42			18	

2016

Pregunta 2. Para los siguientes átomos ${}^{80}_{34}\text{X}$ ${}^{82}_{34}\text{Y}$ ${}^{82}_{36}\text{Z}$

- a) Indica el número de protones, neutrones y electrones de cada uno.
 b) Explica si estos átomos pueden ser isótopos entre sí.

1. Fórmula o nombra:

- | | |
|-------------------------|-----------------------------------|
| 1) Ba(OH) ₂ | 6) H ₂ SO ₄ |
| 2) Óxido de estaño (IV) | 7) Hidróxido de bario |
| 3) Hidróxido de cinc | 8) Óxido de Plomo (IV) |
| 4) Ácido nitroso | 9) SiO ₂ |
| 5) CO ₂ | 10) HCl |

2.

