

1.- Identifica els següents elements de la taula periòdica:

Al :	N:	P:	Br:
O:	Ca:	Sr:	Au:

2.- Posa el símbol dels següents elements:

Sodi:	Iode:	Argent..	Ferro:
Beril·li:	Potassi:	Carboni:	Franci:

3.- Explica breument els tres tipus de formulació que coneixes. Què és la IUPAC?

4.- Indica el número d'àtoms de cada element hi ha en cada una d'aquestes fórmules.

CO <sub>2</sub> :	NH <sub>3</sub> :	SO <sub>3</sub> :	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> :
HCl:	H <sub>2</sub> S:	HClO <sub>4</sub> :	Mg(PO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> :

5.- Què entens per valència d'un element?

6.- A partir de les valències següents, indica la fórmula com es poden fer les combinacions indicades.

O=2    C=4    H=1    K=1    Ca=2    Fe=2,3    S=2    Al=3  
Cl=1,3,5,7

C + O:	Fe(2) + O:	Ca + O:	K + O:	C + H:
Fe(3) + O:	S + H:	Al + O:	Cl(1) + H:	Cl(5) + O:

7.- Formula les següents combinacions d'elements:

Monòxid de carboni:

Diòxid de carboni:

Triòxid de sofre:

Pentaòxid de dinitrogen:

Monòxid de ferro:

Triòxid de diferro:

Monòxid de potassi:

Triòxid de dior:

Monòxid de dior:

8.- Nombra els següents compostos binaris de l'oxigen:

CaO:

Li<sub>2</sub>O:

Ag<sub>2</sub>O:

Br<sub>2</sub>O<sub>7</sub>:

Cl<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:

Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:

N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>:

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>:

K<sub>2</sub>O:

9.- Digues el nom dels següents compostos importants:

H<sub>2</sub>O:

NH<sub>3</sub>:

CH<sub>4</sub>: