FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO
FORMULACIÓN INORGÁNICA

ÓXIDOS

Cualquier error de concepto supondrá no valorar el apartado, así como el errar en el nombre o símbolo de un elemento. Cuidado con las faltas ortográficas y los números se indicarán seguidos del elemento, ejemplo: Fe2O3. Todos los nombres se indicarán en minúsculas y soló se usarán números romanos, por ejemplo: dióxido de carbono, óxido de carbono (IV).

1. Nombra:

Fórmula	Prefijos	Estados de oxidación o nombre
CuO		
SiO_2		
P_2O_3		
PtO_2		
Al_2O_3		
Hg_2O		
Li_2O		
I_2O_7		
SrO		
Cl_2O_5		
Br_2O_7		
Ni_2O_3		
CdO		
Ag_2O		
NiO		
Au_2O_3		
FeO		
SO_3		

FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO
FORMULACIÓN INORGÁNICA

CO_2		
As_2O_5		

2. Formula:

Fórmula	Prefijos	Estados de oxidación o nombre
	trióxido de dicobalto	
	óxido de disodio	
	pentaóxido de difósforo	
	heptaóxido de diyodo	
	monóxido de carbono	
	trióxido de diboro	
	dióxido de plomo	
	óxido de calcio	
	trióxido de digalio	
	óxido de dirubidio	
		Óxido de zinc
		Óxido de arsénico (V)
		Óxido de azufre (IV)
		Óxido de potasio
		Óxido de cloro (1+)
		Óxido de selenio (6+)
		Óxido de oro (1+)
		Óxido de nitrógeno (3+)
		Óxido de magnesio
		Óxido de silicio (2+)