

°Prueba diagnóstica segundo de bachillerato°

NOMBRE:

CURSO:

FECHA:

1. Identifique los átomos según la información dada

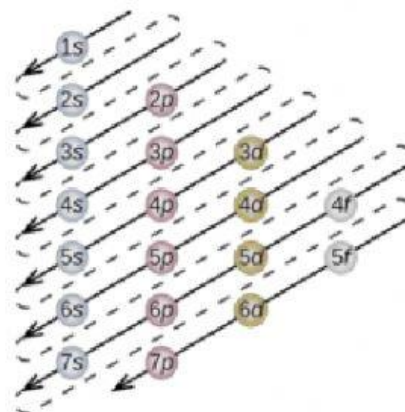
ÁTOMO	Z	A	N° protones	N° neutrones	N° electrones
63 Cu 29	29	63	29	34	29
40 K 19		40	19		
65Cu 29					29
40 Ca 20		40			

2. Desarrolle la distribución electrónica

Hierro

Oxígeno

Helio



3. Nomenclatura

Fórmula	Nomenclatura	Tipo de compuesto
H ₂ S		Ácido Hidrácido
	Sulfuro de Hidrógeno	
CaC ₂		Compuesto no salino
	Nitruro de Aluminio	
KH		Hidruros metálicos
	Hidruro cúprico	
Bi ₂ S ₃		Haluros neutros
	Sulfuro Férrico	
Na ₂ CaS ₂		Sales haloideas dobles
	Sulfuro de Calcio y Aluminio	
Mg ₂ SCI ₂		Sales haloideas mixtas

	Yoduro Sulfuro vanádico	
Ca(HTe) ₂		Sales haloideas ácidas
	Sulfuro monoácido de aluminio	
[Sn(OH) ₃]		Sales haloideas básicas
	Cloruro monobásico férrico	
K ₂ O		Óxidos metálicos
	Óxido níquelico	
CO ₂		Óxidos ácidos o anhídridos
	Anhídrido periódico	
CO		Óxidos neutros
	NO ₂	
H ₂ O ₂		peróxidos
	Peróxido de magnesio	
HIO ₂		oxácidos
	Ácido pirofosfórico	
Ca ₃ (PO ₄) ₂		Oxisales neutras
	Nitrato de Potasio	
MgAl ₂ (B ₄ O ₇) ₄		Oxisales dobles
	Sulfato de Sodio y magnesio	
Ca ₂ (SO ₄)(ClO ₃) ₂		Oxisales Mixtas
	Seleniato Antimoniato de Bismuto	
Fe ₂ (HPO ₃) ₃		Oxisales ácidas
	Piroarsenito triácido nióbico	
[Pb(OH) ₃] ₂ [MnO ₄]		Oxisales básicas
	Telurato tribásico platínico	

