

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA DE COMPUESTOS BINARIOS

Aviso

Los números que acompañan a los diferentes elementos en las fórmulas se escriben como subíndices. No obstante, se entiende que los tenéis que escribir a tamaño normal a la hora de realizar la actividad.

Formula:	Nombra:
trióxido de azufre →	NaH →
dióxido de estaño →	K ₂ O →
metano →	NH ₃ →
dihidruro de calcio →	SiCl ₄ →
tetracloruro de carbono →	Au ₂ O ₃ →
fluoruro de hidrógeno →	CuO →
monóxido de carbono →	CoH ₃ →
cloruro de hidrógeno →	H ₂ S →
trióxido de dialuminio →	SO ₂ →
amoníaco →	CaH ₂ →
disulfuro de carbono →	MgO →
dihidruro de plomo →	CO ₂ →
dióxido de carbono →	PCl ₅ →
óxido de dilitio →	CH ₄ →
sulfuro de dihidrógeno →	CO →
hexacloruro de azufre →	PbH ₄ →
trióxido de diníquel →	SCL ₄ →
dihidruro de zinc →	H ₂ O →
pentaóxido de difósforo →	Al ₂ O ₃ →
tricloruro de fósforo →	N ₂ O ₅ →
tetrafluoruro de plomo →	MgF ₂ →
dióxido de azufre →	As ₂ O ₃ →
nitruro de boro →	TiCl ₄ →
trihidruro de aluminio →	PBr ₅ →
bromuro de cesio →	PtH ₄ →