

化學式練習表

陰離子 陽離子	氟離子	氯離子	溴離子	碘離子	氧離子	硫離子	氫氧根離子	硝酸根離子	碳酸根離子	硫酸根離子
	F ⁻	Cl ⁻	Br ⁻	I ⁻	O ²⁻	S ²⁻	OH ⁻	NO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	SO ₄ ²⁻
氫離子	氟化氫	氯化氫	溴化氫	碘化氫	水	硫化氫	水	硝酸	碳酸	硫酸
H ⁺	HF	HCl	HBr	HI	H ₂ O	H ₂ S	H ₂ O	HNO ₃	H ₂ CO ₃	H ₂ SO ₄
鈉離子	氟化鈉	氯化鈉	溴化鈉	碘化鈉	氧化鈉	硫化鈉	氫氧化鈉	硝酸鈉	碳酸鈉	硫酸鈉
Na ⁺	NaF	NaCl	NaBr	NaI	Na ₂ O	Na ₂ S	NaOH	NaNO ₃	Na ₂ CO ₃	Na ₂ SO ₄
鉀離子	氟化鉀	氯化鉀	溴化鉀	碘化鉀	氧化鉀	硫化鉀	氫氧化鉀	硝酸鉀	碳酸鉀	硫酸鉀
K ⁺	KF	KCl	KBr	KI	K ₂ O	K ₂ S	KOH	KNO ₃	K ₂ CO ₃	K ₂ SO ₄
銀離子	氟化銀	氯化銀	溴化銀	碘化銀	氧化銀	硫化銀	氫氧化銀	硝酸銀	碳酸銀	硫酸銀
Ag ⁺	AgF	AgCl	AgBr	AgI	Ag ₂ O	Ag ₂ S	AgOH	AgNO ₃	Ag ₂ CO ₃	Ag ₂ SO ₄
銨根離子	氟化銨	氯化銨	溴化銨	碘化銨	氧化銨	硫化銨	氫氧化銨	硝酸銨	碳酸銨	硫酸銨
NH ₄ ⁺	NH ₄ F	NH ₄ Cl	NH ₄ Br	NH ₄ I	(NH ₄) ₂ O	(NH ₄) ₂ S	NH ₄ OH	NH ₄ NO ₃	(NH ₄) ₂ CO ₃	(NH ₄) ₂ SO ₄
鉍離子	氟化鉍	氯化鉍	溴化鉍	碘化鉍	氧化鉍	硫化鉍	氫氧化鉍	硝酸鉍	碳酸鉍	硫酸鉍
Be ²⁺	BeF ₂	BeCl ₂	BeBr ₂	BeI ₂	BeO	BeS	Be(OH) ₂	Be(NO ₃) ₂	BeCO ₃	BeSO ₄
鎂離子	氟化鎂	氯化鎂	溴化鎂	碘化鎂	氧化鎂	硫化鎂	氫氧化鎂	硝酸鎂	碳酸鎂	硫酸鎂
Mg ²⁺	MgF ₂	MgCl ₂	MgBr ₂	MgI ₂	MgO	MgS	Mg(OH) ₂	Mg(NO ₃) ₂	MgCO ₃	MgSO ₄
鈣離子	氟化鈣	氯化鈣	溴化鈣	碘化鈣	氧化鈣	硫化鈣	氫氧化鈣	硝酸鈣	碳酸鈣	硫酸鈣
Ca ²⁺	CaF ₂	CaCl ₂	CaBr ₂	CaI ₂	CaO	CaS	Ca(OH) ₂	Ca(NO ₃) ₂	CaCO ₃	CaSO ₄
鉛離子	氟化鉛	氯化鉛	溴化鉛	碘化鉛	氧化鉛	硫化鉛	氫氧化鉛	硝酸鉛	碳酸鉛	硫酸鉛
Pb ²⁺	PbF ₂	PbCl ₂	PbBr ₂	PbI ₂	PbO	PbS	Pb(OH) ₂	Pb(NO ₃) ₂	PbCO ₃	PbSO ₄
鋅離子	氟化鋅	氯化鋅	溴化鋅	碘化鋅	氧化鋅	硫化鋅	氫氧化鋅	硝酸鋅	碳酸鋅	硫酸鋅
Zn ²⁺	ZnF ₂	ZnCl ₂	ZnBr ₂	ZnI ₂	ZnO	ZnS	Zn(OH) ₂	Zn(NO ₃) ₂	ZnCO ₃	ZnSO ₄
銅離子	氟化銅	氯化銅	溴化銅	碘化銅	氧化銅	硫化銅	氫氧化銅	硝酸銅	碳酸銅	硫酸銅
Cu ²⁺	CuF ₂	CuCl ₂	CuBr ₂	CuI ₂	CuO	CuS	Cu(OH) ₂	Cu(NO ₃) ₂	CuCO ₃	CuSO ₄
汞離子	氟化汞	氯化汞	溴化汞	碘化汞	氧化汞	硫化汞	氫氧化汞	硝酸汞	碳酸汞	硫酸汞
Hg ²⁺	HgF ₂	HgCl ₂	HgBr ₂	HgI ₂	HgO	HgS	Hg(OH) ₂	Hg(NO ₃) ₂	HgCO ₃	HgSO ₄
亞鐵離子	氟化亞鐵	氯化亞鐵	溴化亞鐵	碘化亞鐵	氧化亞鐵	硫化亞鐵	氫氧化亞鐵	硝酸亞鐵	碳酸亞鐵	硫酸亞鐵
Fe ²⁺	FeF ₂	FeCl ₂	FeBr ₂	FeI ₂	FeO	FeS	Fe(OH) ₂	Fe(NO ₃) ₂	FeCO ₃	FeSO ₄
亞鈷離子	氟化亞鈷	氯化亞鈷	氯化亞鈷	碘化亞鈷	氧化亞鈷	硫化亞鈷	氫氧化亞鈷	硝酸亞鈷	碳酸亞鈷	硫酸亞鈷
Co ²⁺	CoF ₂	CoCl ₂	CoBr ₂	CoI ₂	CoO	CoS	Co(OH) ₂	Co(NO ₃) ₂	CoCO ₃	CoSO ₄
鐵離子	氟化鐵	氯化鐵	氯化鐵	碘化鐵	氧化鐵	硫化鐵	氫氧化鐵	硝酸鐵	碳酸鐵	硫酸鐵
Fe ³⁺	FeF ₃	FeCl ₃	FeBr ₃	FeI ₃	Fe ₂ O ₃	Fe ₂ S ₃	Fe(OH) ₃	Fe(NO ₃) ₃	Fe ₂ (CO ₃) ₃	Fe ₂ (SO ₄) ₃
鈷離子	氟化鈷	氯化鈷	氯化鈷	碘化鈷	氧化鈷	硫化鈷	氫氧化鈷	硝酸鈷	碳酸鈷	硫酸鈷
Co ³⁺	CoF ₃	CoCl ₃	CoBr ₃	CoI ₃	Co ₂ O ₃	Co ₂ S ₃	Co(OH) ₃	Co(NO ₃) ₃	Co ₂ (CO ₃) ₃	Co ₂ (SO ₄) ₃
鋁離子	氟化鋁	氯化鋁	氯化鋁	碘化鋁	氧化鋁	硫化鋁	氫氧化鋁	硝酸鋁	碳酸鋁	硫酸鋁
Al ³⁺	AlF ₃	AlCl ₃	AlBr ₃	AlI ₃	Al ₂ O ₃	Al ₂ S ₃	Al(OH) ₃	Al(NO ₃) ₃	Al ₂ (CO ₃) ₃	Al ₂ (SO ₄) ₃

俗名：	學名	化學式
小蘇打	碳酸氫鈉	NaHCO ₃
蘇打	碳酸鈉	Na ₂ CO ₃
大蘇打	硫代硫酸鈉	Na ₂ S ₂ O ₃
阿摩尼亞	氨氣	NH _{3(g)}
雙氧水	過氧化氫	H ₂ O ₂
(生)石灰	氧化鈣	CaO
熟石灰	氫氧化鈣	Ca(OH) ₂
酒精	乙醇	C ₂ H ₅ OH
	葡萄糖	C ₆ H ₁₂ O ₆
	蔗糖	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁
	硝酸	HNO ₃
	硫酸	H ₂ SO ₄
	碳酸	H ₂ CO ₃
	醋酸	CH ₃ COOH

學名	化學式
一氧化氮	NO
二氧化氮	NO ₂
一氧化二氮	N ₂ O
三氧化二氮	N ₂ O ₃
四氧化二氮	N ₂ O ₄
五氧化二氮	N ₂ O ₅

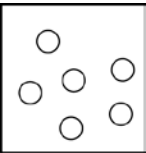
碳酸氫根	HCO ₃ ⁻
------	-------------------------------

次氯酸根	OCI ⁻
次溴酸根	OBr ⁻

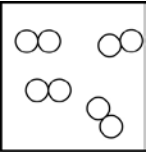
亞硫酸根	SO ₃ ²⁻
亞硝酸根	NO ₂ ⁻

元素的化學式

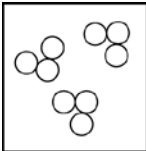
單原子分子	
金屬	ex: Au, Ag, Cu, Fe...
鈍氣	ex: He, Ne, Ar...



雙原子分子	
一般氣體	H ₂ , O ₂ , N ₂ ,
鹵素	F ₂ , Cl ₂ , Br ₂ , I ₂



多原子分子	
臭氧 O _{3(g)}	



本化學式練習表僅供練習如何配化學式，有部分的化學式，其物質在自然狀態下不存在。