

## Answers Chemical Formulae

Answers to Chemical Formula Revision Exercises:

	-ValencyQ1-	-ValencyQ2-	-Prefixes Q1-	-Roman- -Numerals Q1-	-Roman- -Numerals Q2-	-Group Ions-
a)	KCl	CaO	B	Cu <sub>2</sub> S	Fe(OH) <sub>2</sub>	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
b)	MgBr <sub>2</sub>	NaBr	C	Cu <sub>2</sub> O	Cu(OH) <sub>2</sub>	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>
c)	CaS	CuBr	B	FeCl <sub>2</sub>	Zn(OH) <sub>2</sub>	CaSO <sub>4</sub>
d)	CaH <sub>2</sub>	BeO	A	SnO <sub>2</sub>	Fe <sub>2</sub> (S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	Mg(OH) <sub>2</sub>
e)	Na <sub>2</sub> O	RbI	A	Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>
f)	LiCl	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	B	CuO	AgNO <sub>3</sub>	Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
g)	PbO <sub>2</sub>	BaI <sub>2</sub>	D	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Cu(HSO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	BeSO <sub>4</sub>
h)	AlBr <sub>3</sub>	CaCl <sub>2</sub>	C	PbBr <sub>2</sub>		Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
i)	CsCl	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	D	V <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		Sn(SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>
j)	Al <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	K <sub>2</sub> O	C	FeCl <sub>3</sub>		Fe(OH) <sub>2</sub>
k)	NCl <sub>3</sub>	PbI <sub>4</sub>	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CuBr		Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
l)	SrO	Zn <sub>2</sub> S	VF <sub>4</sub>			NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>
m)	PbF <sub>4</sub>	PbCl <sub>4</sub>	US <sub>2</sub>	AgBr		(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
n)	Ca <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	BaO	CBr <sub>4</sub>	NbCl <sub>4</sub>		Zn(OH) <sub>2</sub>
o)	Ca <sub>2</sub> C	Cu <sub>2</sub> S	PCl <sub>3</sub>	Zn <sub>2</sub> S		CuSO <sub>4</sub>
p)	SrCl <sub>2</sub>	MgO	CCl <sub>4</sub>			K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
q)	CaBr <sub>2</sub>	Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	SiO <sub>2</sub>			AgNO <sub>3</sub>
r)	MgI <sub>2</sub>	AgBr	NbI <sub>5</sub>			Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
s)	Al <sub>2</sub> I <sub>3</sub>	SnO <sub>2</sub>	CO			BaCr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>
t)	Li <sub>2</sub> O	FeCl <sub>2</sub>	CO <sub>2</sub>			SnCrO <sub>4</sub>
u)	RaCl <sub>2</sub>	PbBr <sub>2</sub>	UF <sub>6</sub>			KMnO <sub>4</sub>
v)	CCl <sub>4</sub>	CuO	N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>			Fe <sub>2</sub> (S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
w)	MgCl <sub>2</sub>	NbCl <sub>4</sub>	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>			Ba(OH) <sub>2</sub>
x)	RbF	NiF <sub>2</sub>	VO <sub>5</sub>			Cu(OH) <sub>2</sub>
y)	SrI <sub>2</sub>	FeCl <sub>3</sub>	NH <sub>3</sub>			Cu(HSO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
z)	SnO <sub>2</sub>	CuBr				NH <sub>4</sub> CH <sub>3</sub> COO

[Edit this page](#)