

Ch3/Worksheet/Nomenclature and Molar Mass Name: _____

Give the name and molar mass of the following ionic compounds:

	Name	Molar Mass
1)	Na_2CO_3 _____	_____
2)	NaOH _____	_____
3)	MgBr_2 _____	_____
4)	KCl _____	_____
5)	FeCl_2 _____	_____
6)	FeCl_3 _____	_____
7)	$\text{Zn}(\text{OH})_2$ _____	_____
8)	Be_2SO_4 _____	_____
9)	CrF_2 _____	_____
10)	Al_2S_3 _____	_____
11)	PbO _____	_____
12)	Li_3PO_4 _____	_____
13)	TiI_4 _____	_____
14)	C_3N_2 _____	_____
15)	Mg_3P_2 _____	_____
16)	$\text{Ga}(\text{NO}_2)_3$ _____	_____
17)	Ag_2SO_3 _____	_____
18)	NH_4OH _____	_____
19)	$\text{Al}(\text{CN})_3$ _____	_____
20)	$\text{Be}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ _____	_____

For the following compounds, give the formulas and the molar masses:

	Formula	Molar Mass
22)	sodium phosphide _____	_____
23)	magnesium nitrate _____	_____
24)	lead (II) sulfite _____	_____
25)	calcium phosphate _____	_____
26)	ammonium sulfate _____	_____
27)	silver cyanide _____	_____
28)	aluminum sulfide _____	_____
29)	beryllium chloride _____	_____
30)	copper (I) arsenide _____	_____
31)	iron (III) oxide _____	_____
32)	gallium nitride _____	_____
33)	iron (II) bromide _____	_____
34)	vanadium (V) phosphate _____	_____
35)	calcium oxide _____	_____
36)	magnesium acetate _____	_____
37)	aluminum sulfate _____	_____
38)	copper (I) carbonate _____	_____
39)	barium oxide _____	_____
40)	ammonium sulfite _____	_____
41)	silver bromide _____	_____
42)	lead (IV) nitrite _____	_____