

## Naming Ionic Compounds

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

	<b>Name</b>	<b>Molar Mass</b>
1)	$\text{Na}_2\text{CO}_3$ _____	_____
2)	$\text{NaOH}$ _____	_____
3)	$\text{MgBr}_2$ _____	_____
4)	$\text{KCl}$ _____	_____
5)	$\text{FeCl}_2$ _____	_____
6)	$\text{FeCl}_3$ _____	_____
7)	$\text{Zn(OH)}_2$ _____	_____
8)	$\text{Be}_2\text{SO}_4$ _____	_____
9)	$\text{CrF}_2$ _____	_____
10)	$\text{Al}_2\text{S}_3$ _____	_____
11)	$\text{PbO}$ _____	_____
12)	$\text{Li}_3\text{PO}_4$ _____	_____
13)	$\text{TiI}_4$ _____	_____
14)	$\text{Co}_3\text{N}_2$ _____	_____
15)	$\text{Mg}_3\text{P}_2$ _____	_____
16)	$\text{Ga(NO}_2)_3$ _____	_____
17)	$\text{Ag}_2\text{SO}_3$ _____	_____
18)	$\text{NH}_4\text{OH}$ _____	_____
19)	$\text{Al(CN)}_3$ _____	_____
20)	$\text{Be(CH}_3\text{COO)}_2$ _____	_____