

Name: _____

Period: _____

Seat#: _____

Directions: Indicate the strongest/dominant IMF holding together crystals of the following compounds.

	Molecular Crystal			Metal	Ionic	Network Covalent
	London Forces	Dipole-Dipole	Hydrogen Bonding	Metallic Bonds	Ionic Bonds	Covalent Bonds
1) NH ₃						
2) Kr						
3) HCl						
4) F ₂						
5) KMnO ₄						
6) NaCl						
7) SO ₂						
8) CO ₂						
9) C ₃ H ₈						
10) CH ₄						
11) CH ₃ Cl						
12) HF						
13) C ₆ H ₆						
14) NO						
15) H ₂ SO ₄						
16) WC						
17) Si						
18) SiO ₂						
19) C _{graphite}						
20) N ₂						
21) CH ₃ OH						
22) NaOH						
23) Al						
24) PCl ₃						
25) Ag						