CHEMICAL FORMULA PRACTICE #1

Name the following compounds and *classify* as binary ionic (BI), binary molecular (BM), ternary ionic (TI), or other (more than three symbols).
The highlighted formulas are covered in the binary molecular chapter.
The questions marked with *** are for Chem 1H only.

1) CaF_2
2) Na_3N
3) OF_2
4) $RbC_2H_3O_2$
5) Mg_3P_2
6) N_2O_5
7) $MnCrO_4$
8) PCl_5
9) $Cr_3(PO_4)_2$
10) $Co_2(Cr_2O_7)_3$
11) SnO
12) $NaHCO_3$
13) LiOH
14) CO
15) $KClO_3$
16) SnO_2
17) $Cu(MnO_4)_2$
18) $Al(ClO)_3$
19) $Mg(NO_3)_2$
20) $ZnCO_3$
21) PbS
22) $AgClO_4$
23) SO_2
24) $Zn(CN)_2$
25) N_2O
26) $Sr(ClO_2)_2$
27) NH_4Br
28) $CdSO_4$
29) $Mn_2(SO_3)_3$
30) CaS
31) $AgNO_3$
32) Na_2SiO_3
33) GaI_3
34) OF_6
35) *** $Al(HSO_4)_3$
36) *** $Ba_3(AsO_4)_2$
37) *** $(NH_4)_2(S_2O_3)$
38) *** FrSCN
39) *** $NiSiO_3$
40) *** PbC_2O_4

Write the formula for the following compounds and *classify* as binary ionic (BI), binary molecular (BM), or ternary ionic (TI), or other.
The highlighted formulas are covered in the binary molecular chapter.

41) barium iodide
42) potassium hydroxide
43) diphosphorus pentaiodide
44) lead(II) nitrate
45) aluminum acetate
46) cesium hypochlorite
47) ammonium sulfate
48) lithium nitride
49) calcium hydroxide
50) iron(III) perchlorate
51) iron(II) nitrite
52) silver chloride
53) carbon dioxide
54) cobalt(II) chloride
55) dinitrogen monoxide
56) sulfur hexafluoride
57) copper(II) sulfate pentahydrate
58) barium nitride tetrahydrate
59) boron trioxide
60) *** ammonium thiocyanate
61) *** chromium(III) oxalate
62) *** vanadium(II) arsenate
63) *** silver carbonite
64) *** zirconium(II) thiosulfate
65) *** tungsten(IV) bromate