Write the name of following compounds and split them into radicals.

```
e.g.
Fe_{2}(SO_{4})_{3} \rightarrow 2Fe^{+++} + 3SO_{4}^{--}
(Ferric sulphate)
(NH_{4})_{4}ZnO_{2} \rightarrow 2NH_{4}^{+} + ZnO_{2}^{--}
(Ammonium zincate)
PbS_{2} \rightarrow Pb^{++++} + 2S^{--}
(Plumbic sulphide)
```

1)	CuSO ₄	11) $Cu_3[Fe(CN)_6]_2$
2)	$Zn(NO_3)_2$	12) Sn ₃ (PO ₃) ₄
3)	$Ca_3(PO_4)_2$	13) $K_3[Fe(CN)_6]_2$
4)	NH_4NO_3	14) AIP
5)	KMnO ₄	15) Fe ₂ S ₃
6)	K ₂ CrO ₇	16) SnS ₂
7)	Na ₂ ZnO ₂	17) Pb(ClO ₄) ₄
8)	Ca(ClO ₄) ₂	18) $K_3[Fe(CN)_6]$
9)	KCNS	$19) Fe_{4} [Fe(CN)_{6}]_{3}$
10)NH ₄ CNO		20) (NH ₄)MnO ₄