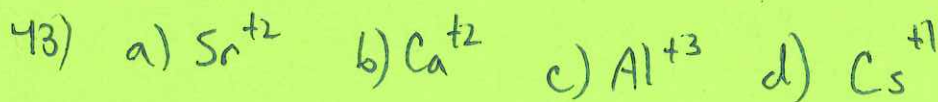


41) a ~ wrong Roman numeral not needed
d ~ 2 positive ions



44) a) Barium b) Iodide c) Silver d) Mercury (II)

51) a + b

52) Polyatomic ions

53)

	NO_3^{-1}	CO_3^{-2}	CN^{-1}	PO_4^{-3}
NH_4^{+1}	$(\text{NH}_4)(\text{NO}_3)$	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	NH_4CN	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
Sn^{+4}	$\text{Sn}(\text{NO}_3)_4$	$\text{Sn}(\text{CO}_3)_2$	$\text{Sn}(\text{CN})_4$	$\text{Sn}_3(\text{PO}_4)_4$
Fe^{+3}	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	$\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$	$\text{Fe}(\text{CN})_3$	Fe PO_4
Mg^{+2}	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	MgCO_3	$\text{Mg}(\text{CN})_2$	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$

55) a) tri- b) mono- c) di- d) hexa- e) penta- f) tetra-

57) a) BCl_3 b) dinitrogen pentoxide c) N_2H_4 d) Carbon tetrachloride

61) a) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ b) Lead (II) Hydroxide c) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ d) Cobalt (II) Hydroxide

65) a) $KMnO_4$ b) $Ca(HCO_3)_2$ c) Cl_2O_7 d) Si_3N_4

e) NaH_2PO_4 f) PBr_5 g) CCl_4

68) a) Lithium Perchlorate b) dichlorine monoxide c) Mercury(II) Fluoride

d) Calcium Oxide e) Barium Phosphate f) Iodine

g) Potassium Hydrogen Sulfate h) Calcium Hydroxide i) Barium Sulfide

75) a) 9.85% b) N_2, O_2, Cl_2 ; 54.9 billions of kg

c) 34.7% d) $H_2SO_4, N_2, O_2, NH_3, CaO, H_3PO_4, NaOH, Cl_2, Na_2CO_3, HNO_3$

p.285

7) D

8) C

9) A

10) B

11) C

	A	B	C	D
M	MA_2	1	2	MD
N	3	N_2B	4	5
P	PA_3	6	PC	P_2D_3

12) M^{+2}, N^{+1}, P^{+3}

$A^{-1}, B^{-2}, C^{-3}, D^{-2}$

13) 1~MB, 2~ M_3C_2 , 3~NA, 4~ N_3C , 5~ N_2D , 6~ P_2B_3

14) b+d substance, a+e mixture

15) a) E+C b) E c) E d) C