

3) phosphorous

4) Ca

5) 2

6) Ba

7) B

8) S

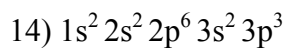
9) Se

10) C

11) Na

12) +3

13) 4



15) -1

16) vanadium(II) oxide

17)  $MnO_2$

18) calcium oxide

19)  $Na_2O$

20) nitrogen monoxide

21)  $N_2O_5$

22) acetate

23)  $Al_2(SO_4)_3$

24)  $\text{CoCl}_6$

25) oxide

26) gallium sulfate

27) hydrofluoric acid

28) nitrogen trifluoride

29)  $4\text{Fe}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s})$

30)  $2\text{KClO}_3(\text{s}) \rightarrow 2\text{KCl}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g})$

31)  $2\text{S}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{SO}_3(\text{g})$

32)  $\text{Na}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + \text{Ca}(\text{NO}_3)_2(\text{aq}) \rightarrow 2\text{NaNO}_3(\text{aq}) + \text{CaSO}_4(\text{s})$

33) acid-base or neutralization

34)  $\text{Ca}(\text{OH})_2(\text{aq}) + 2\text{HNO}_3(\text{aq}) \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$

35)  $\text{HCl}$

36)  $\text{NaOH}$

37)  $\text{NaCl}$