

Write the following compounds

- 16)  $\text{NaOH}$  - Sodium hydroxide
- 17)  $\text{Ca(OH)}_2$  - Calcium hydroxide
- 18)  $\text{CaCl}_2$  - Calcium chloride
- 19)  $\text{CaCO}_3$  - Calcium carbonate
- 20)  $\text{CaSO}_4$  - Calcium sulfate
- 21)  $\text{Ca(NO}_3)_2$  - Calcium nitrate
- 22)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  - Calcium phosphate
- 23)  $\text{Ca}_3(\text{Si}_2\text{O}_7)_2$  - Calcium silicate
- 24)  $\text{Ca}_3(\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_{12})$  - Calcium aluminosilicate

Write the formulae for the following compounds

- 25) Calcium hydroxide  $\text{Ca(OH)}_2$
- 26) Calcium chloride  $\text{CaCl}_2$
- 27) Calcium carbonate  $\text{CaCO}_3$
- 28) Calcium sulfate  $\text{CaSO}_4$
- 29) Calcium nitrate  $\text{Ca(NO}_3)_2$
- 30) Calcium phosphate  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- 31) Calcium silicate  $\text{Ca}_3(\text{Si}_2\text{O}_7)_2$
- 32) Calcium aluminosilicate  $\text{Ca}_3(\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_{12})$