

1

電子配置

| 1 | 2 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
|---|---|----|----|----|----|----|----|
|   |   |    |    |    |    |    |    |
|   |   |    |    |    |    |    |    |
|   |   |    |    |    |    |    |    |

2

|     | イオン式 | 名称 |
|-----|------|----|
| (1) |      |    |
| (2) |      |    |
| (3) |      |    |
| (4) |      |    |
| (5) |      |    |

3

|     | 陽イオン             | 陰イオン               | 名称 |
|-----|------------------|--------------------|----|
| (1) | $\text{Na}^+$    | $\text{SO}_4^{2-}$ |    |
| (2) | $\text{Ca}^{2+}$ | $\text{F}^-$       |    |
| (3) | $\text{Na}^+$    | $\text{NO}_3^-$    |    |
| (4) | $\text{Ca}^{2+}$ | $\text{SO}_4^{2-}$ |    |

4

|  |  |  |
|--|--|--|
|  |  |  |
|  |  |  |

|   |         |           |           |
|---|---------|-----------|-----------|
| 5 | $N_2$   | $H_2O_2$  | $CH_2O$   |
|   | $CH_4O$ | $C_2H_6O$ | $C_2H_6O$ |

|   |         |        |         |
|---|---------|--------|---------|
| 6 | $CaF_2$ | $CO_2$ | $H_2S$  |
|   | $HCN$   | $NaCl$ | $Na_2O$ |

7

|  |
|--|
|  |
|--|

8

|     |     |
|-----|-----|
| (1) | (2) |
|     |     |

9

|  |
|--|
|  |
|--|

10

|  |
|--|
|  |
|--|

11

|     |  |
|-----|--|
| (1) |  |
| (2) |  |
| (3) |  |
| (4) |  |
| (5) |  |

|        |
|--------|
| 組 番 氏名 |
|--------|

|  |
|--|
|  |
|--|