

Zadanie 1

Narysuj wzory elektronowe cząsteczek oraz określ rodzaje wiązań w nich występujących:



| | | |
|-------------------------|------------------------|------------------------|
| Br_2 | H_2 | N_2 |
| O_2 | Cl_2 | HBr |
| HCl | Na_2S | K_2O |
| CS_2 | PH_3 | CH_4 |
| NaOH | HCN | MgO |
| H_2SO_4 | NH_4^+ | H_3O^+ |
| KNO_3 | NH_4Cl | CaCO_3 |
| Ca(OH)Cl | KHSO_4 | H_2O_2 |

| | | |
|-------------------------|-------------------------|-----------------------------|
| Na_2O_2 | K_3PO_4 | $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ |
| HClO_3 | NaNO_3 | |

Zadanie 2

Narysuj wzory elektronowe cząsteczek, określ budowę przestrzenną cząsteczek, typ hybrydyzacji atomu centralnego oraz ustal czy cząsteczki są polarne:

| | | |
|------------------------|----------------|----------------------|
| SO_3 | SO_2 | NH_3 |
| CH_4 | CO_2 | H_2O |
| CCl_4 | KCl | BeCl_2 |
| H_2S | HF | OF_2 |
| CH_3Cl | BCl_3 | |

Zadanie 3

Narysuj wzory elektronowe podanych cząsteczek, określ wartości kątów między wiązaniami. Wyjaśnij co wpływa na ich odmienne wartości.



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

.....

.....

Zadanie 4

Wskaż cząsteczki mogące tworzyć wiązania wodorowe:



.....