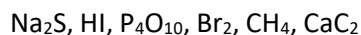
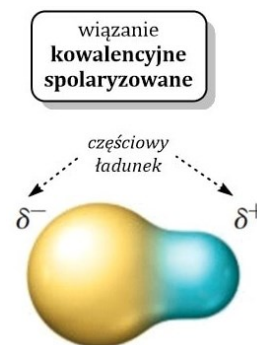


Zadanie 1 – Rozpoznaj jaki typ wiązania (kowalencyjne spolaryzowane, kowalencyjne niespolaryzowane, jonowe) występuje w podanych cząsteczkach:



Zadanie 2 – Prawda czy fałsz?

Im większa różnica elektroujemności między atomami składającymi się na cząsteczkę, tym większa tendencja do tworzenia się między nimi wiązania jonowego.	P	F
Związki jonowe lepiej rozpuszczają się w wodzie niż kowalencyjne.	P	F
Cząsteczki wody, rozpuszczając CaF_2 , ustawiają się atomem tlenu w stronę jonów wapnia.	P	F
Wiązanie w cząsteczce tlenu jest przykładem potrójnego wiązania kowalencyjnego niespolaryzowanego.	P	F
Oddziaływania między związkami niepolarnymi są słabsze niż te między związkami polarnymi.	P	F
Na ilustracji po prawej atomem o większej elektroujemności jest atom niebieski.	P	F



Zadanie 3 – Jakie jony wchodzą w skład:

- KCl
- CaO
- Al_2O_3

Zadanie 4 – Rozrysuj wiązanie kowalencyjne, występujące w podanych cząsteczkach. Pamiętaj o wolnych parach elektronowych:

- HBr
- H_2S
- N_2
- SiO_2