



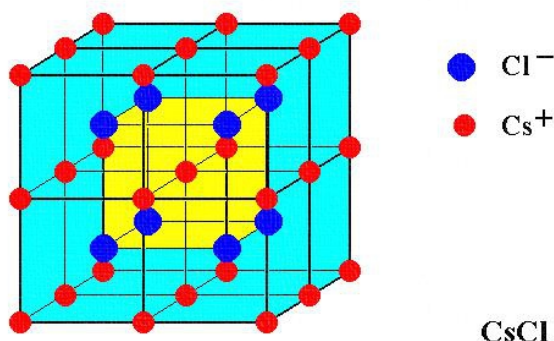
#### Zadanie 4.2. /1 pkt/

Oceń, czy poniższe informacje są prawdziwe. Zaznacz P, jeśli informacja jest prawdziwa, albo F – jeśli jest fałszywa.

1.	Atom boru w cząsteczce trifluorku boru może przyjmować brakującą parę elektronową tylko od cząsteczki amoniaku	P	F
2.	Atom boru w cząsteczce trifluorku boru przyjmując dodatkową parę elektronową tworzy hybrydyzację $sp^2$	P	F
3.	Trifluorek boru przepuszczony nad fluorkiem metalu chętnie tworzy jony dodatni	P	F

#### Informacja do zadania 5

Związki jonowe w stanie stałym tworzą kryształy jonowe, składające się z naprzemiennie ułożonych anionów i kationów. Jony ułożone są w taki sposób, aby jak największa liczba jonów jednego znaku otaczała każdy z jonów przeciwnego znaku, co jest równoznaczne z osiągnięciem najmniejszej energii. Miejsca zajmowane przez jony to węzły sieci krystalicznej. Liczbę jonów przeciwnych otaczających dany jon opisuje się za pomocą liczby koordynacyjnej, zależnej od stosunku wielkości anionu do kationu.



Na podstawie: A. Bielański, *Chemia nieorganiczna*, Warszawa 2007.

#### Zadanie 5.1 /1 pkt/

Korzystając z modelu sieci krystalicznej chlorku ceszu, określ wartość liczby koordynacyjnej kationu  $Cs^+$  w kryształce tej soli.

.....