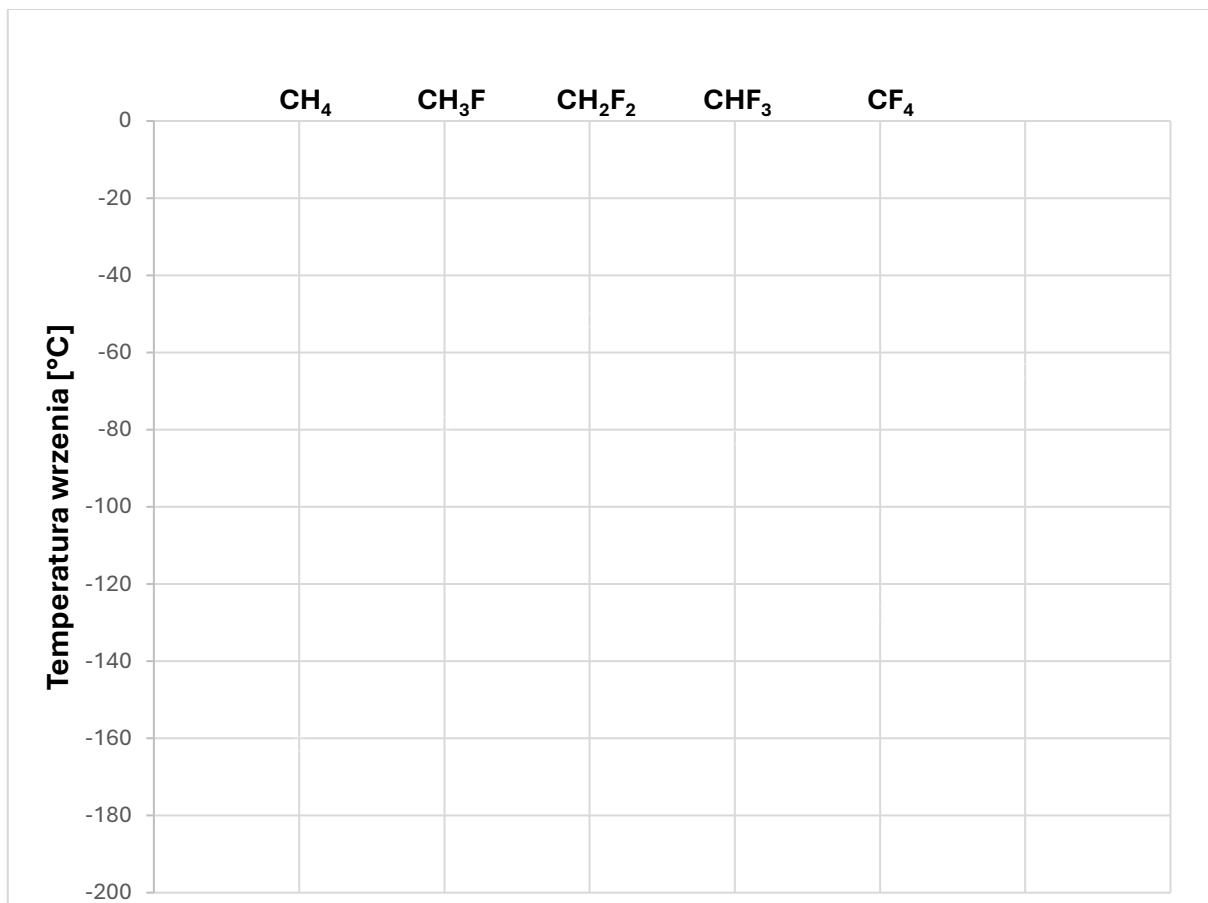
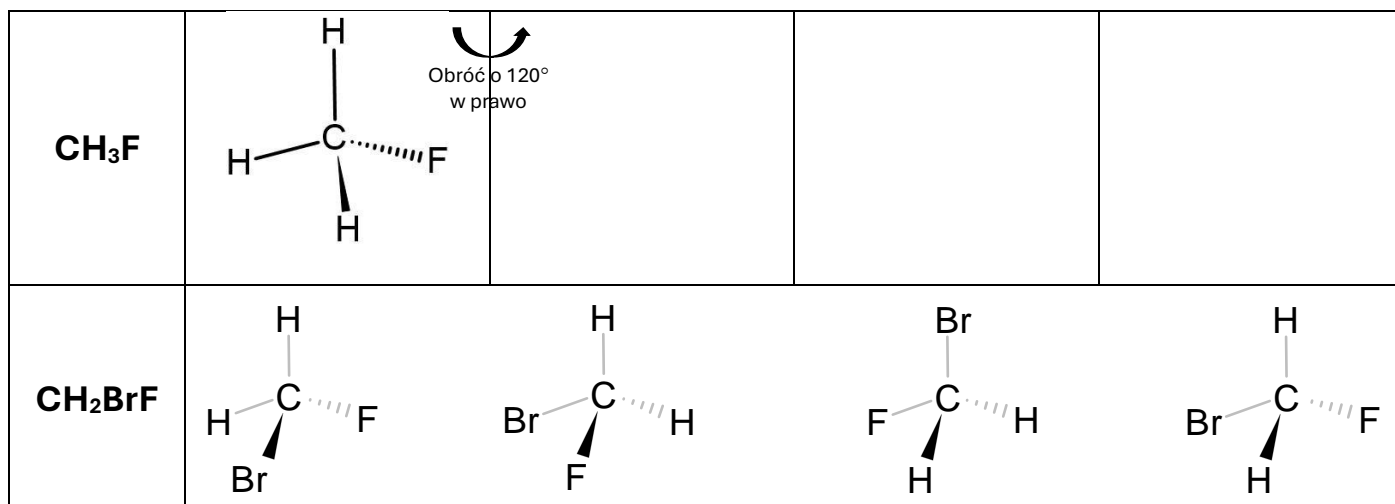


	H ₂ O	CH ₄	CH ₃ F	CH ₂ F ₂	CHF ₃	CF ₄	CH ₃ OH
Atomy							
Liczba protonów							
Liczba elektronów walencyjnych							
Elektro-ujemność							
Typ wiązań							
Wzór Elektronowy cząsteczki							
Kształt							
Polarność cząsteczki							
Temperatura wrzenia	100,0 °C	-161,5 °C	-78,4 °C	-51,6 °C	-82,1 °C	-127,8 °C	64,7 °C
Rozpuszczalność w wodzie	-	0,022 g/dm ³	2,295 g/dm ³	3,628 g/dm ³	1,000 g/dm ³	0,020 g/dm ³	nieograniczona




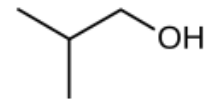
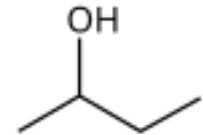
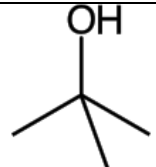
	CH ₄	CH ₃ F	CH ₂ F ₂	CHF ₃	CF ₄
Temperatura wrzenia	-161,5 °C	-78,4 °C	-51,6 °C	-82,1 °C	-127,8 °C

Rysunki przestrzenne cząsteczek

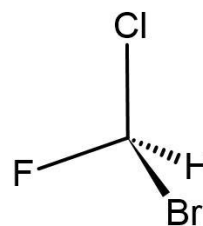
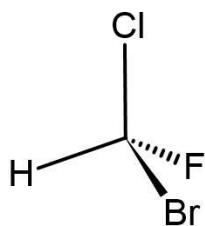


Narysuj wzory 3D przedstawionych cząsteczek

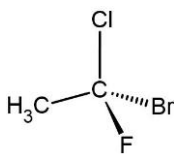
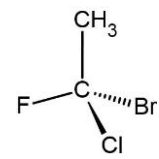
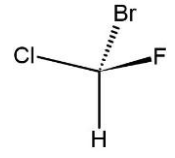
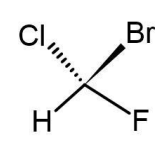
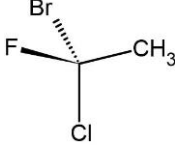
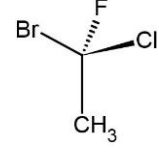
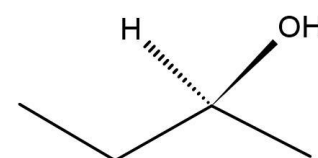
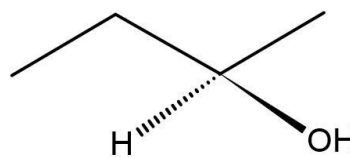
Przeanalizuj budowę poniższych cząsteczek. Na podstawie budowy, spróbuj porównać ich temperatury wrzenia.

Nazwa	Temperatura wrzenia (°C, 1 atm)	Moment dipolowy	Wzór
butan-1-ol		1,75	
izo-butanol (2-metylopropan-1-ol)		1,79	
butan-2-ol		1,41	
tert-butanol (2-metylopropan-2-ol)		1,31	

Podaj nazwy cząsteczek



Rozważ podaną parę struktur i określ, czy są to enancjomery, czy ta sama cząsteczka tylko obrócona w przestrzeni.

	Struktura 1	Struktura 2	Wniosek
A.			
B.			
C.			
D.			

Zastanów się, która cząsteczka pasuje do podkładu:

