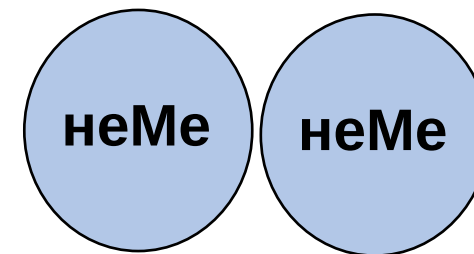
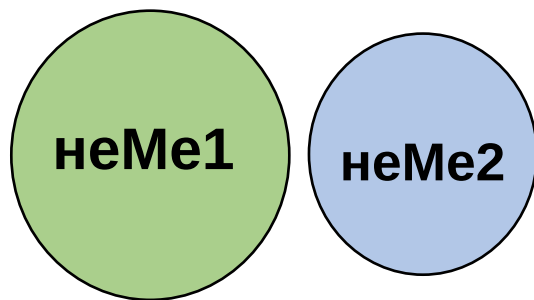
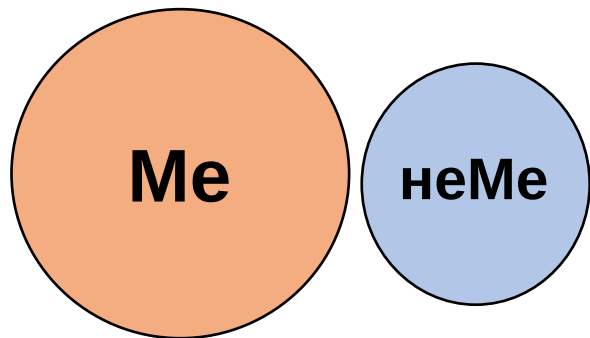


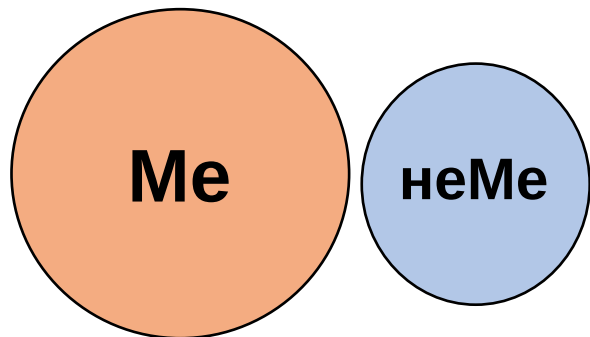
Химическая связь

Под **химической связью** понимаются электрические силы притяжения, удерживающие частицы друг около друга.

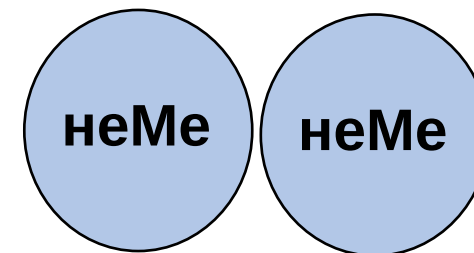
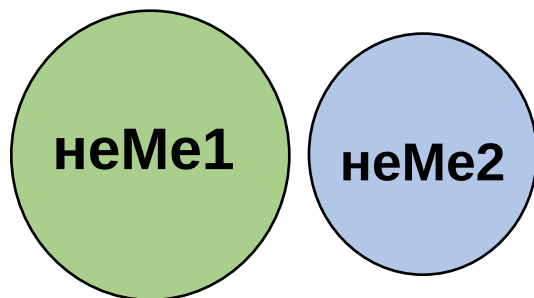
Частицами могут быть атомы, ионы, молекулы.

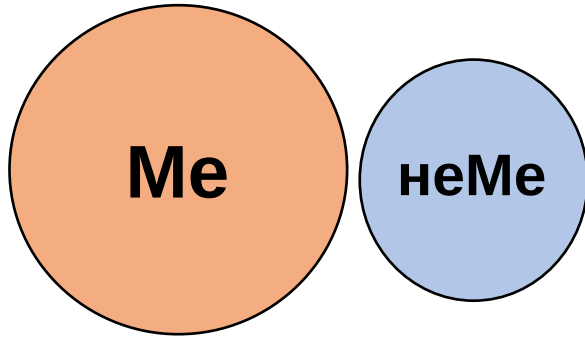
Важнейшим фактором характеристики атома при образовании химической связи является его **электроотрицательность** (ЭО)



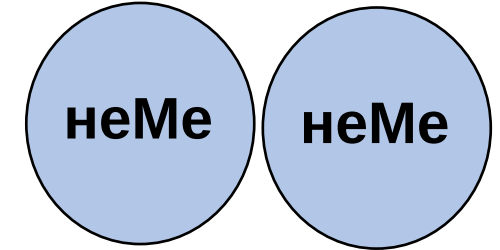
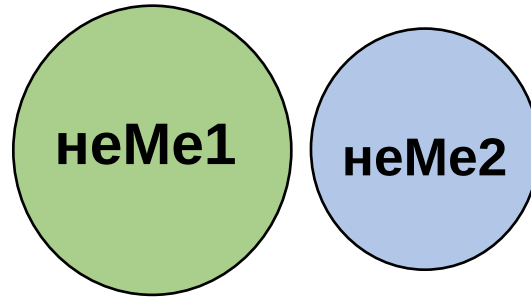


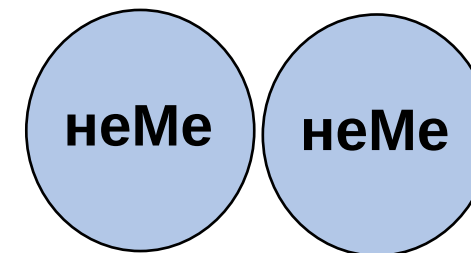
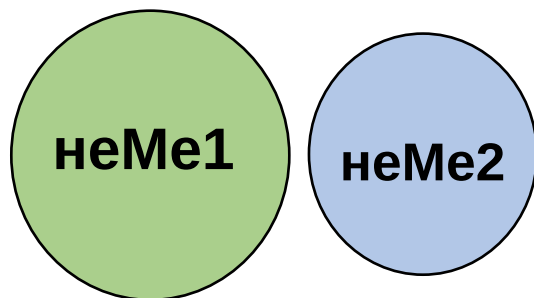
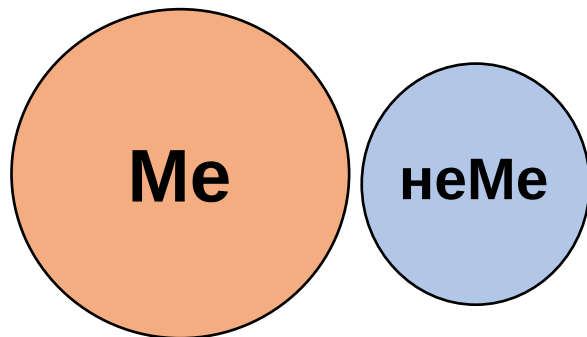
большая разница в ЭО





большая разница в ЭО



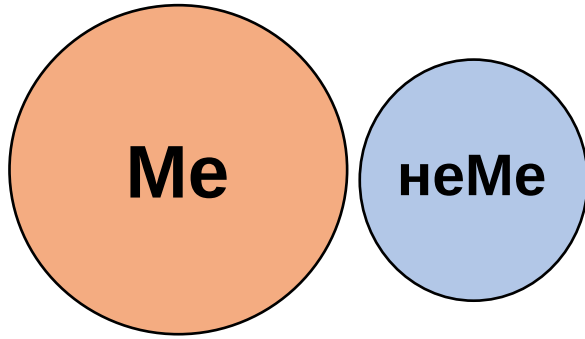


большая разница в ЭО

NaCl

KI

CaF₂

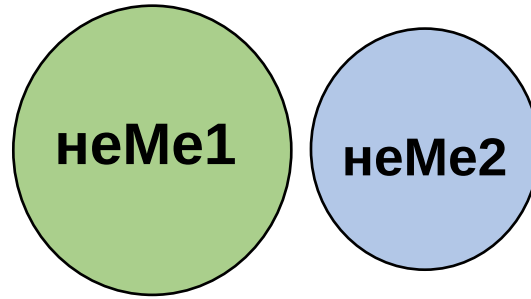


большая разница в ЭО

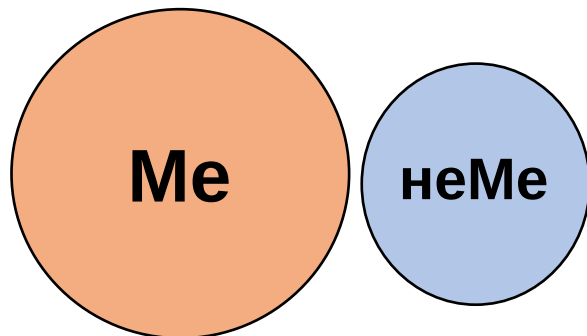
NaCl

KI

CaF₂



НЕбольшая разница в ЭО

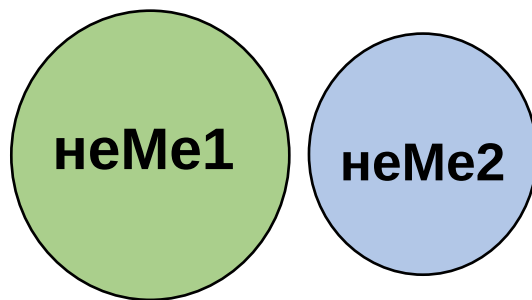


большая разница в ЭО

NaCl

KI

CaF₂

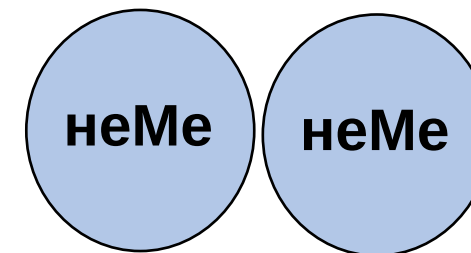


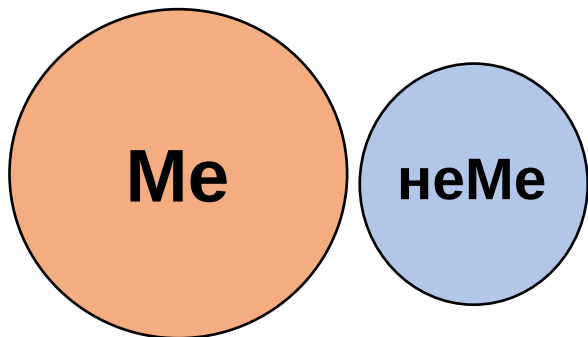
НЕбольшая разница в ЭО

HCl

NH₃

H₂O



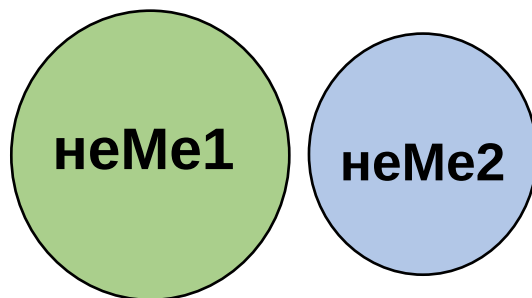


большая разница в ЭО

NaCl

KI

CaF₂

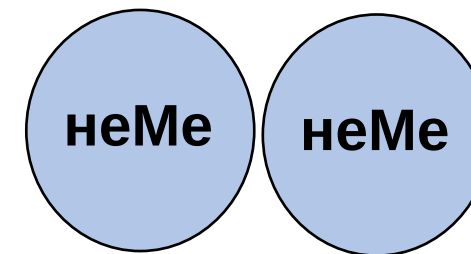


НЕбольшая разница в ЭО

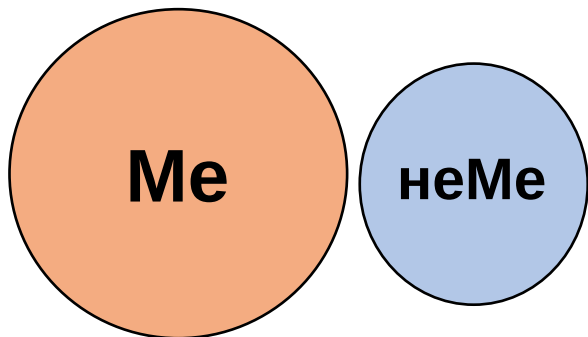
HCl

NH₃

H₂O



нет разницы в ЭО

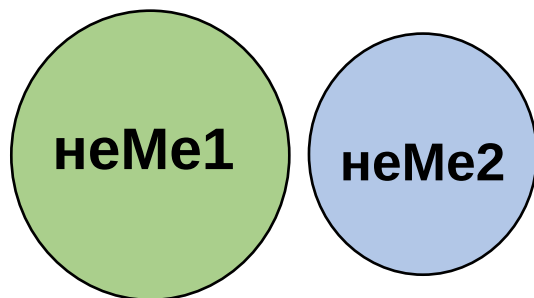


большая разница в ЭО

NaCl

KI

CaF₂

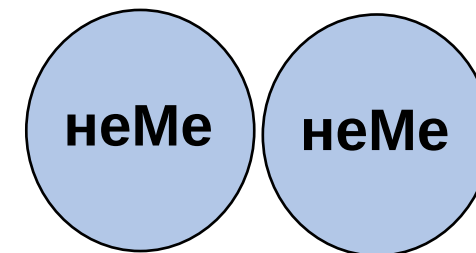


НЕбольшая разница в ЭО

HCl

NH₃

H₂O



нет разницы в ЭО

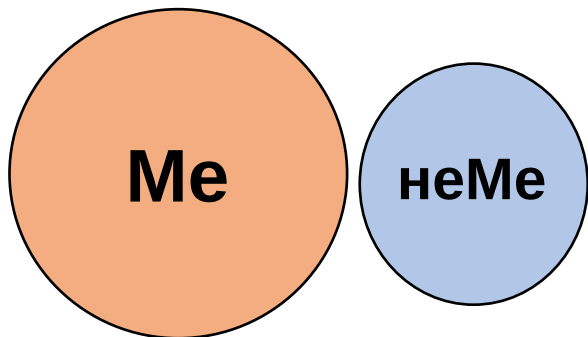
O₂

O₃

N₂

Cl₂

H₂



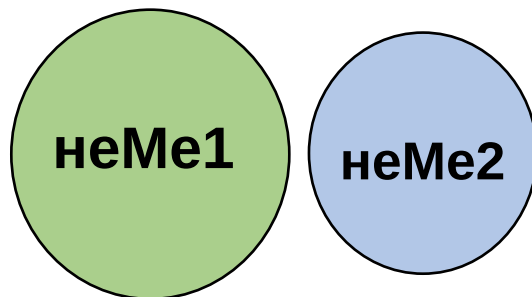
большая разница в ЭО

NaCl

KI

CaF₂

ИОННАЯ СВЯЗЬ

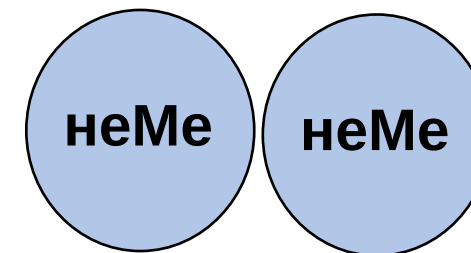


НЕбольшая разница в ЭО

HCl

NH₃

H₂O



нет разницы в ЭО

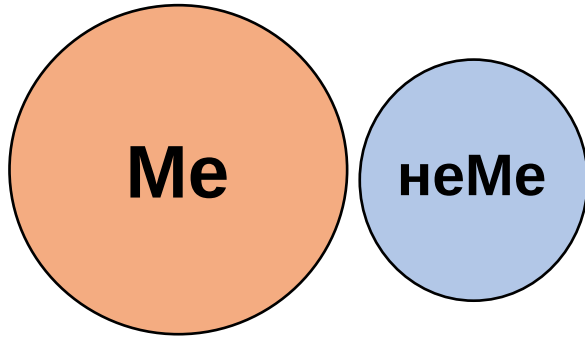
O₂

O₃

N₂

Cl₂

H₂



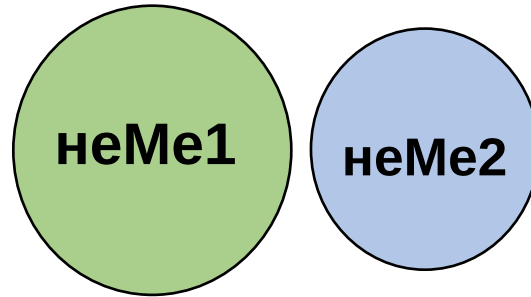
большая разница в ЭО

NaCl

KI

CaF₂

ИОННАЯ СВЯЗЬ



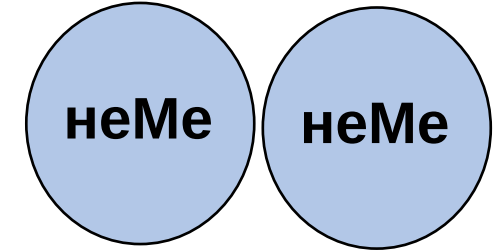
НЕбольшая разница в ЭО

HCl

NH₃

H₂O

КОВАЛЕНТНАЯ СВЯЗЬ



нет разницы в ЭО

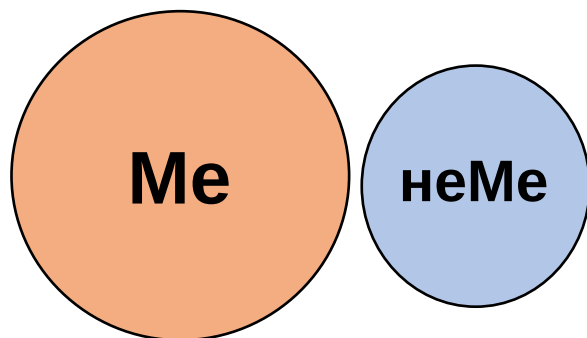
O₂

O₃

N₂

Cl₂

H₂



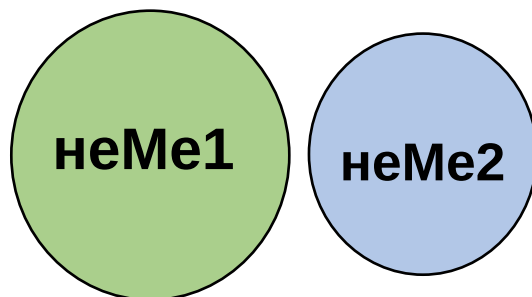
большая разница в ЭО

NaCl

KI

CaF₂

ИОННАЯ СВЯЗЬ



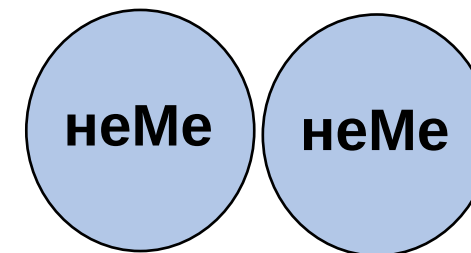
НЕбольшая разница в ЭО

HCl

NH₃

H₂O

ПОЛЯРНАЯ



нет разницы в ЭО

O₂

O₃

N₂

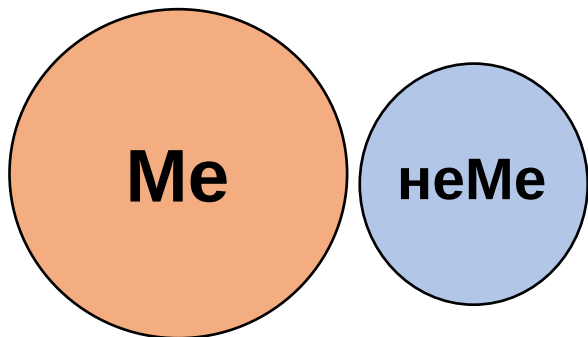
Cl₂

H₂

НЕПОЛЯРНАЯ

КОВАЛЕНТНАЯ СВЯЗЬ





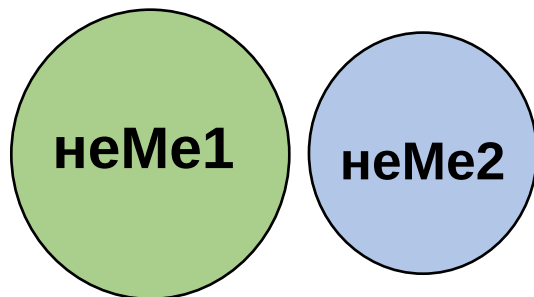
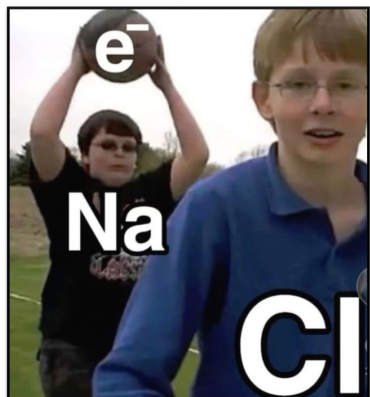
большая разница в ЭО

NaCl

KI

CaF₂

ИОННАЯ СВЯЗЬ



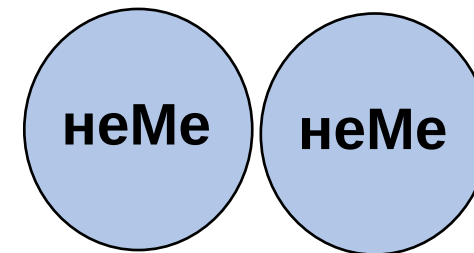
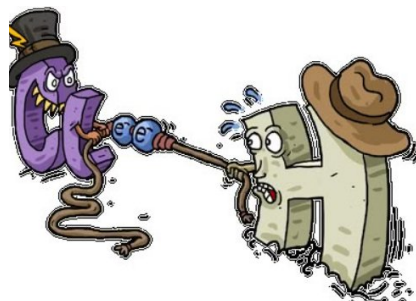
НЕбольшая разница в ЭО

HCl

NH₃

H₂O

ПОЛЯРНАЯ



нет разницы в ЭО

O₂

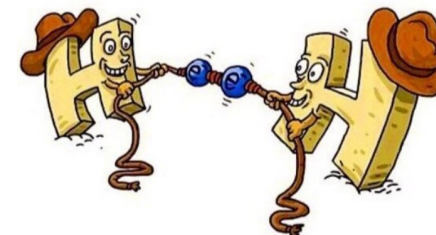
O₃

N₂

Cl₂

H₂

НЕПОЛЯРНАЯ



КОВАЛЕНТНАЯ СВЯЗЬ

Определение типа связи:

— если атомы обладают одинаковой ЭО, возникает

ковалентная неполярная связь

— если атомы обладают разной ЭО, но не резко отличаются, возникает

ковалентная полярная связь

— если атомы обладают разной ЭО, резко отличаются — возникает

ионная связь

При разности в ЭО больше, чем 1,7, возникает ионная связь.