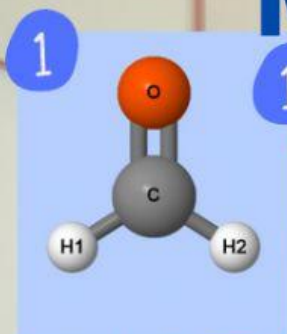


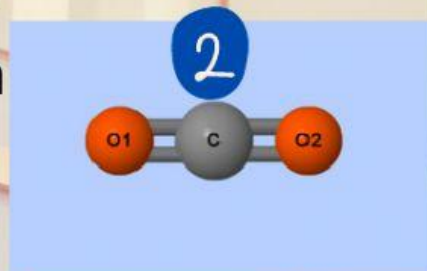
PADZIĻINĀTAIS KURSS ĶĪMIJĀ II

Molekulu uzbūve



1 Cik un kādas saites ir starp atomiem?

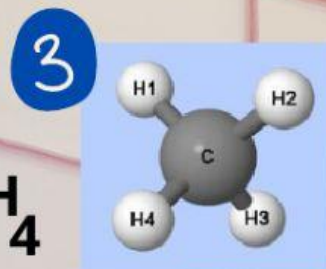
2 Kāda ir oglekļa dioksīda molekulas uzbūve?



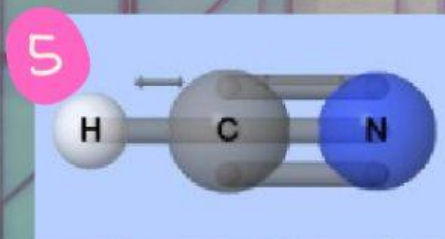
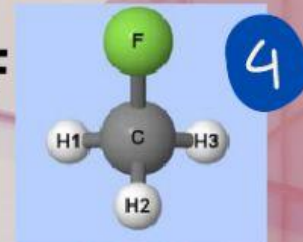
H	B	C	N	O	F	Cl
2.1	2.0	2.5	3.0	3.5	4.0	3.0

Atom Electronegativities

3 Kam ir lielāka elektronegativitāte CH_4 molekulā?



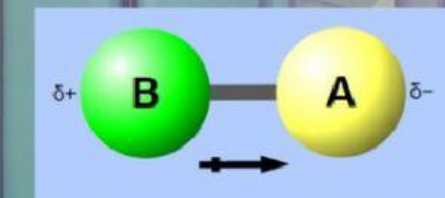
4 Kam ir lielākā elektronegativitāte CH_3F molekulā?



5 Kādas saites ir HCN molekulā?

Vai molekula ir polāra?

Jā Nē



6 Kuram atomam ir lielāka elektronegativitāte? Atzīmē zīmējumā.



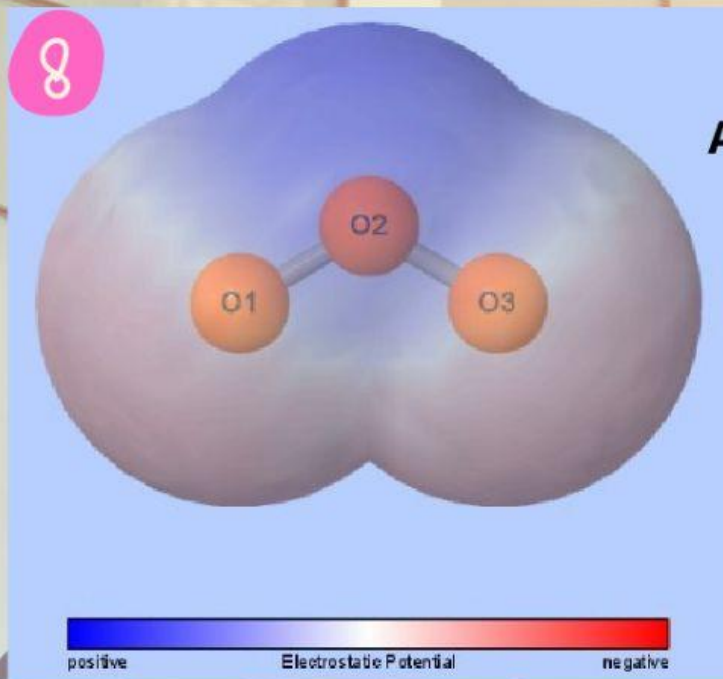
7

7 Izpēti attēlu!

Atzīmē zīmējumā saišu dipolus ar dotajām bultiņām.



Liekās bultiņas iemet šeit!

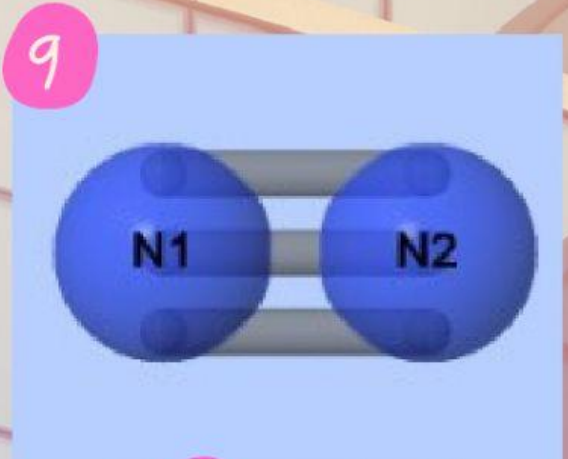


8 Izpēti attēlu!
Atzīmē zīmējumā saišu dipolus ar
dotajām bultiņām.

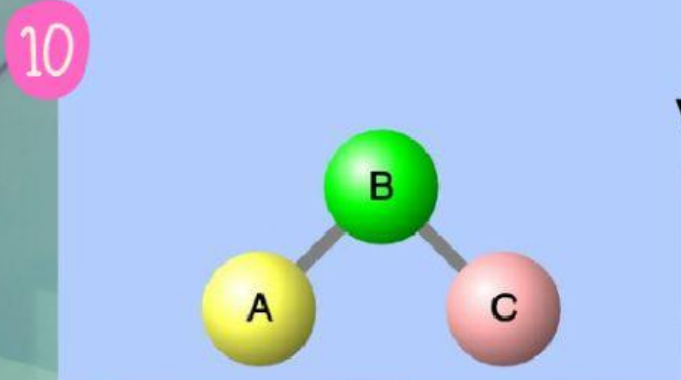


Liekās bultiņas iemet šeit!

9 Kāds saites veids ir
 N_2 molekulā?



10 Ja palielināsim B atoma
elektronegativitāti, kādā
virzienā būs vērts molekulas
dipols? Ievieto to attēlā!



Liekās bultiņas iemet šeit!

11 Kāpēc metāna modelī nevar
iezīmēt molekulas dipolu?

