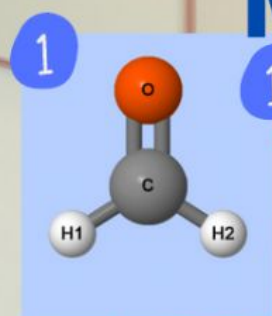


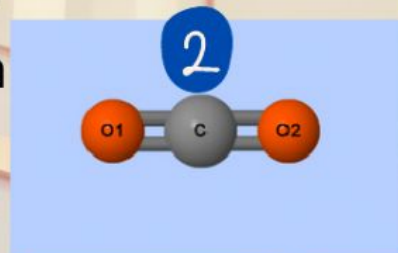
PADZIĻINĀTAIS KURSS ĶĪMIJĀ II

Molekulu uzbūve



1 Cik un kādas saites ir starp atomiem?

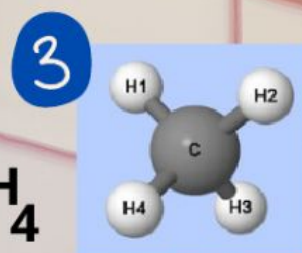
2 Kāda ir oglekļa dioksīda molekulas uzbūve?



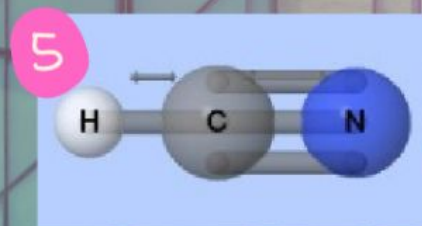
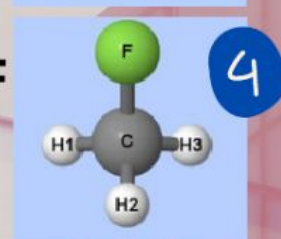
H	B	C	N	O	F	Cl
2.1	2.0	2.5	3.0	3.5	4.0	3.0

Atom Electronegativities

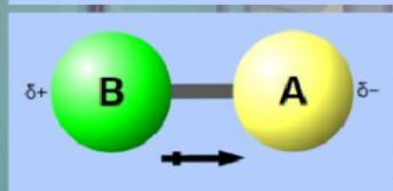
3 Kam ir lielāka elektronegativitāte CH₄ molekulā?



4 Kam ir lielākā elektronegativitāte CH₃F molekulā?



5 Kādas saites ir HCN molekulā?



Vai molekula ir polāra?

Jā Nē

6 Kuram atomam ir lielāka elektronegativitāte? Atzīmē zīmējumā.



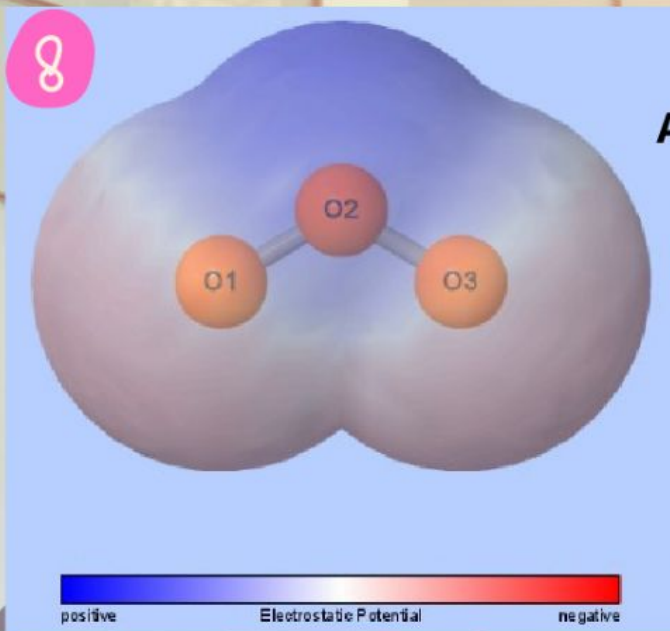
7

7 Izpēti attēlu!

Atzīmē zīmējumā saišu dipolus ar dotajām bultiņām.



Liekās bultiņas iemet šeit! LIVEWORKSHEETS



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



Liekās bultiņas iemet šeit!



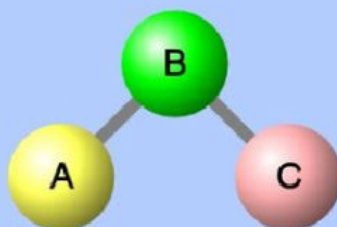
9 Kāds saites veids ir N_2 molekulā?



10

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

10



Liekās bultiņas iemet šeit!

11

Kāpēc metāna modelī nevar iezīmēt molekulas dipolu?

11

