

PADZIĻINĀTAIS KURSS ĶĪMIJĀ II

Molekulas uzbūve, saites un radikāļi

Atzīmē pareizo atbildi!

1

Nātrija formiātu HCOONa izmanto pārtikas rūpniecībā kā konservantu E 237. Kuri ķīmiskās saites veidi ir nātrija formiātā?

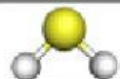
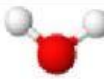
Jonu un polāra kovalentā saite
Jonu un nepolāra kovalentā saite
Polāra un nepolāra kovalentā saite
Tikai polāras kovalentās saites

1

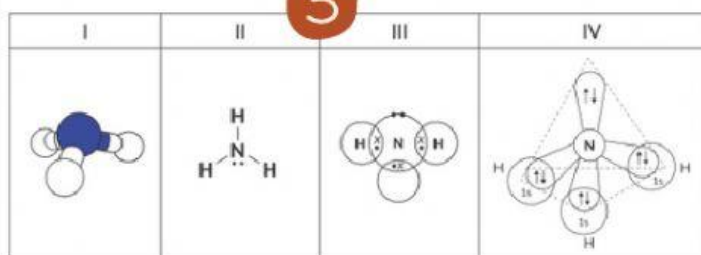
2

Kurā gadījumā molekula ir nepolāra?

2

Atbilde	Vielas molekulformula	Molekulas telpiskais modelis
A	HCl	
B	CO_2	
C	H_2S	
D	H_2O	

3



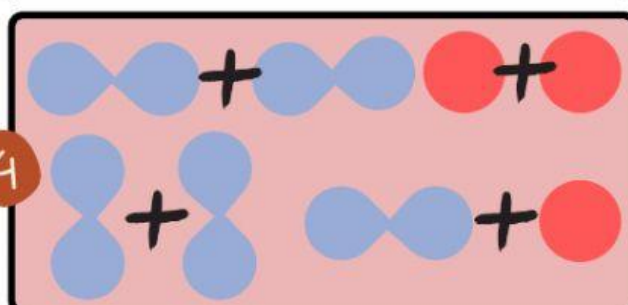
Doti amonjaka molekulas uzbūves četri modeļi. Kura ir Lūisa struktūra?

3

4

Kurā gadījumā neveidosies σ saite?

4



Hibridizējas orbitāles



5

5

Tā ir...

sp hibridizācija
 sp^2 hibridizācija
 sp^3 hibridizācija

6

Kurš ir polārs šķīdinātājs?

heksāns
tetrahlorogleklis
metanols
dihlormetāns

6

7

Ievieto atbilstošo vārdu!

Ozons (grieķu: ozōn — 'tāds, kam ir smaka') ir zilgana _____ ar īpatnēju, spēcīgu smaržu (lielākā koncentrācijā — indīgs).

Ozons ir skābekļa _____ modifikācija.

Nonākot atmosfērā, freonu molekulas veicina _____ noārdīšanos līdz skābeklim.

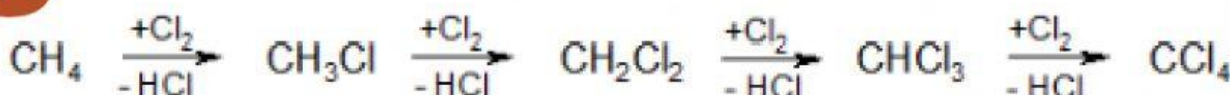
Izvēlies atbilstošo vārdu!

Paaugstinātā temperatūrā un spilgtā apgaismojumā alkāni aktīvi reaģē ar halogēniem

8

9

Uzraksti atbilstošo IUPAC nomenklatūras nosaukumu!



Atzīmē pareizo atbildi!

Kurš ir metilradikālis?

10

Cl •

CH₄•

CH •

CH₃•

10

11

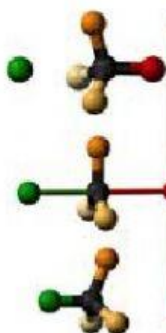
Alkānu aizvietošanās notiek pēc ...

kārtas.
aizvietošanās mehānisma.
radikāļu mehānisma.
hlora pievienošanas.

11

Izvēlies atbilstošo vārdu!

12



Valdena apgriezenība ir optiski aktīvas molekulas hirālā centra inversija noteiktas ķīmiskas reakcijas laikā. Piemēram, pēc S_N2 mehānisma noritēšas nukleofilās aizvietošanas laikā notiek sp³ _____ atoma konfigurācijas apvēršana. Iegūtajam savienojumam optiskās griešanas leņķis ir pretējs iepriekšējam.