

Atomi ugljika u molekuli etena su:

Odaberite jedan odgovor:

- ☐ sp^3 hibridizacije
- ☒ sp^2 hibridizacije
- ☐ sp hibridizacije

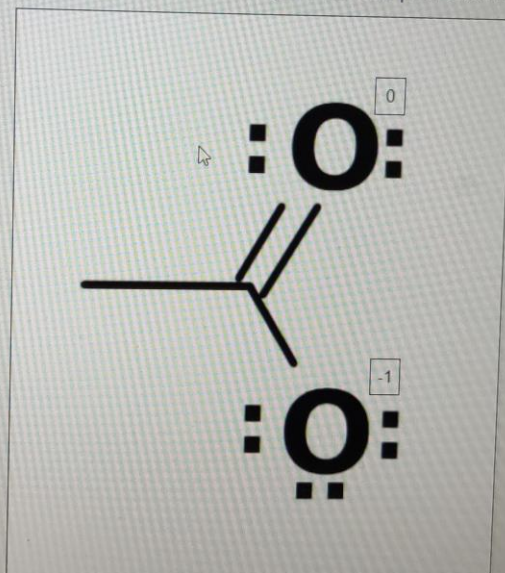
Ispravan odgovor je:
 sp^2 hibridizacije

U strukturi etina π veze nastaju:

Odaberite jedan odgovor:

- ☐ kolinearnim preklapanjem sp hibridnih orbitala
- ☒ bočnim preklapanjem $2p$ atomskih orbitala
- ☐ kolinearnim preklapanjem $2p$ atomskih orbitala
- ☐ bočnim preklapanjem sp hibridnih orbitala

Prenesi odgovarajuće formalne naboje iznad atoma kisika! Brojeve unesi u pravokutnike.



Vezna molekulska orbitala može primiti:

Odaberite jedan odgovor:

- ☐ 1 elektron
- ☐ 3 elektrona
- ☒ 2 elektrona
- ☐ 2 para elektrona



Ispravan odgovor je:
2 elektrona

Kolinearno preklapanje orbitala dešava se duž:

Odaberite jedan odgovor:

- ☐ y osi
- ☒ x osi
- ☐ z osi



Ispravan odgovor je:
x osi

Molekula je stabilnija što je:

Odaberite jedan odgovor:

- ☐ manja delokalizacija π elektrona
- ☒ veća delokalizacija π elektrona



U molekuli metana kovalentne veze nastaju:

Odaberite jedan odgovor:

- ☐ bočnim preklapanjem sp^3 hibridnih orbitala ugljika i $1s$ atomskih orbitala vodika
- ☐ kolinearnim preklapanjem $2p_z$ atomskih orbitala ugljika i $1s$ atomskih orbitala vodika
- ☒ kolinearnim preklapanjem sp^3 hibridnih orbitala ugljika i $1s$ atomskih orbitala vodika
- ☐ bočnim preklapanjem sp^2 hibridnih orbitala ugljika i $1s$ atomskih orbitala vodika

Ispravan odgovor je:

kolinearnim preklapanjem sp^3 hibridnih orbitala ugljika i $1s$ atomskih orbitala vodika

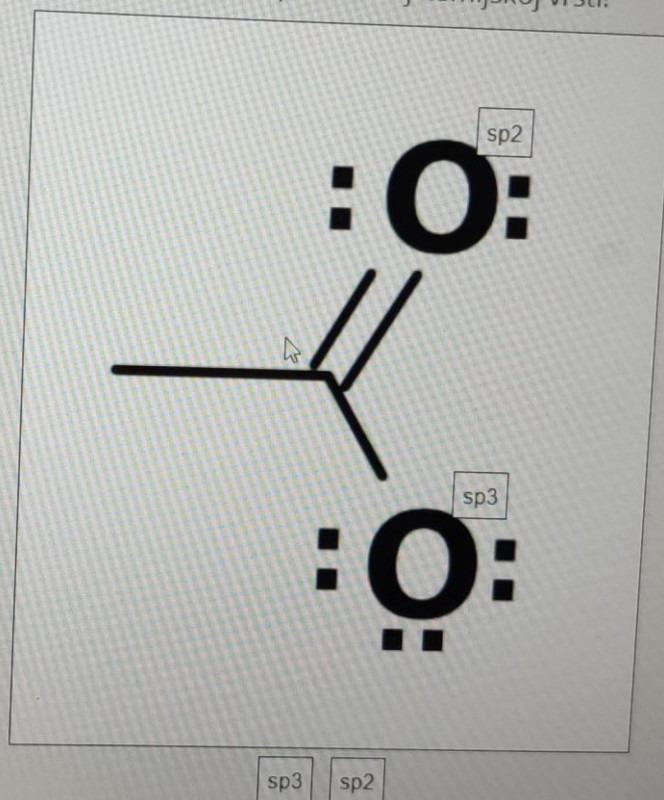
Vezna molekulska orbitala je na višoj a protuvezna molekulska orbitala na nižoj energijskoj razini.

Odaberite jedan odgovor:

- ☐ Točno
- ☒ Netočno

Ispravan odgovor je 'Netočno'.

Prenesi odgovarajuću vrstu hibridizacije atoma kisika u prikazanoj kemijskoj vrsti!



Poveži način prikazivanja strukture molekule s točnim opisom prikaza!

točno je

Perspektivna formula	prikazuje raspored vezivanja atoma u molekuli u jednoj ravнини i svi kutevi su 90 stupnjeva	✗
Strukturna formula	prikazuje prostorni raspored vezivanja atoma u molekuli	✗
Linijaska formula	prikazuje sve kovalentne veze a atomi ugljika i vodika se ne upisuju	✓

Ispravan odgovor je:

Perspektivna formula → prikazuje prostorni raspored vezivanja atoma u molekuli,

Strukturna formula → prikazuje raspored vezivačja atoma u molekuli u jednoj ravнини i svi kutevi su 90 stupnjeva,

Linijaska formula → prikazuje sve kovalentne veze a atomi ugljika i vodika se ne upisuju

Upari!

benzen	delokalizirani π elektroni	✓
eten	lokalizirani π elektroni	✓
buta-1,4-dien	delokalizirani π elektroni	✓

Ispravan odgovor je:

15:21

Trostruka veza sastoji se od:

Odaberite jedan odgovor:

- ☐ Jedne π veze i dvije sigma veze
- ☒ Dvije π veze i jedne sigme veze

Ispravan odgovor je:

Dvije π veze i jedne sigme veze

Preklapanjem 1s atomskih orbitala dvaju atoma vodika nastaju:

Odaberite jedan ili više odgovora:

- ☐ π molekulska orbitala
- ☐ π^* molekulska orbitala
- ☒ σ molekulska orbitala
- ☐ σ^* molekulska orbitala

15:21

Propan-2-on je:

- ☒ spoj nastao oksidacijom sekundarnog alkohola
- ☐ spoj nastao redukcijom primarnog alkohola
- ☐ aldehid
- ☐ spoj nastao oksidacijom propanola

✓ Vaš odgovor je točan!

Vaš odgovor je točan.

Tollensov reagens je:

- ☐ otopina kalijeva dikromata
- ☐ vodena otopina modre galice
- ☐ reagens za dokazivanje karbonilne skupine ketona
- ☐ talog bakrova(II) oksida
- ☒ reagens za dokazivanje karbonilne skupine aldehida

✓ Vaš odgovor je točan!

Vaš odgovor je točan.

Izbacite uljeza!

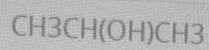
- ☐ Etanol
- ☐ Metanol
- ☒ Propan-2-ol

✓ Vaš odgovor je točan!

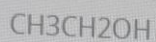
Vaš odgovor je točan.

Spojite odgovarajuće parove!

Propan-2-ol



Primarni alkohol



Reagens za oksidaciju alkohola

kalijev bikromat/sumporna kiselina



Hidroksilna skupina



Vaš odgovor je točan.

Pridruži zadanim reagensima njihove sastavne ione!

Fehlingov reagens



Tollensov reagens



Konstitucijski izomeri su molekule koje imaju istu molekulsku formulu a različitu strukturu.

Odaberite jedan odgovor:

☒ Točno ✓

☐ Netočno

Ispravan odgovor je 'Točno'.

π veza može nastati jedino ako su atomi:

Odaberite jedan odgovor:

☐ sp^3 hibridizacije

☐ sp hibridizacije

☒ sp^2 hibridizacije

