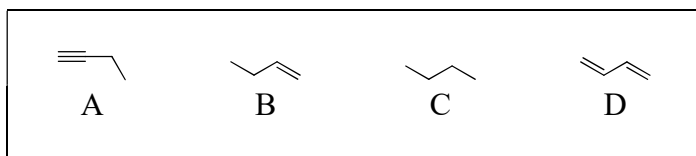


1. Kartkówka, 21 października 2015; zestaw A

Imię i Nazwisko:

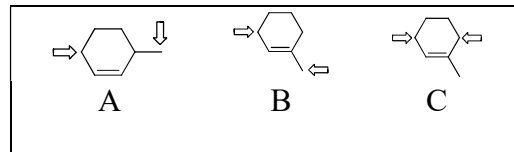
Zad. 1. (1 p) Wśród podanych związków A, B, C i D, wszystkie atomy węgla występują w tym samym stanie hybrydyzacji w związkach:

1. A i C
2. B i D
3. A i B
4. C i D



Zad. 2. (1 p) Wśród podanych związków A, B i C, atomy węgla o hybrydyzacji sp^2 oraz atomy węgla wskazane strzałkami leżą w tej samej płaszczyźnie:

1. w związkach A i B
2. w związkach B i C
3. w związkach A i C
4. we wszystkich podanych związkach



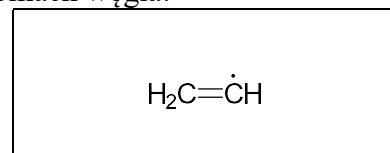
Zad. 3. (2 p) Kąt 120° pomiędzy wiązaniami występuje w:

1. CH_3^+ i CH_3^-
2. CH_3^+ i BF_3
3. CH_3^+ i NH_4^+
4. CH_3^- i H_2O

5 B 10.811	6 C 12.011	7 N 14.007	8 O 15.999
------------------	------------------	------------------	------------------

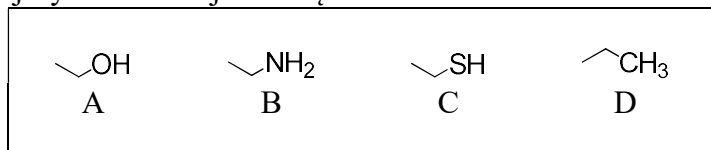
Zad. 4. (1 p) W podanym indywiduum chemicznym, ładunki formalne na atomach węgla:

1. są takie same
2. mają przeciwny znak
3. są różne
4. trudno oszacować



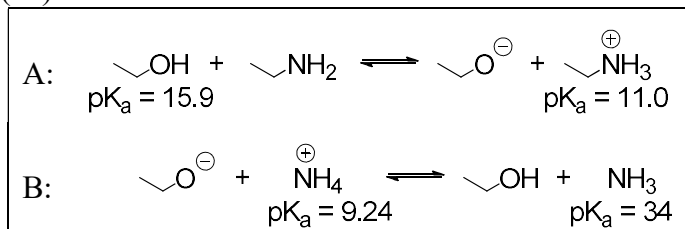
Zad. 5. (1 p) Wśród podanych związków, najmocniejszym kwasem jest związek:

1. A
2. B
3. C
4. D



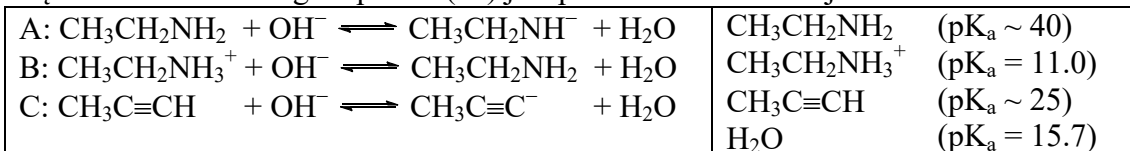
Zad. 6. (1 p) Przesunięcie stanu równowagi w prawo (\rightarrow):

1. jest preferowane w reakcji A
2. jest preferowane w reakcji B
3. jest preferowane w obu podanych reakcjach
4. nie jest preferowane w żadnej z podanych reakcji



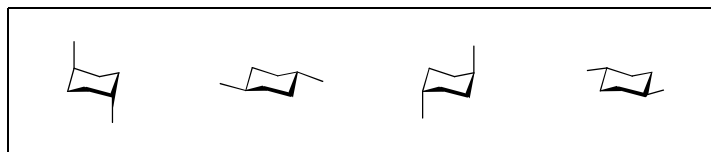
Zad. 7. (1 p) Przesunięcie stanu równowagi w prawo (\rightarrow) jest preferowane w reakcjach:

1. A
2. B
3. C
4. A, B i C



Zad 8. (1 p) Podane wzory przedstawiają:

1. ten sam związek
2. dwa różne związki
3. trzy różne związki
4. cztery różne związki



Zad 9. (1 p) Wszystkie podane konformacje reprezentują ten sam związek. Najniższą energią potencjalną charakteryzuje się konformacja:

1. A
2. B
3. C
4. D

