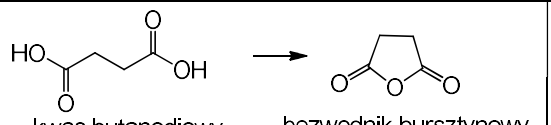
1. Kartkówka nr 7, 16 grudnia 2015; zestaw A **Imię i Nazwisko:**

Zad. 1. (1 p) Kwas bursztynowy (kwas butanodiowy) można przekształcić w bezwodnik za pomocą:

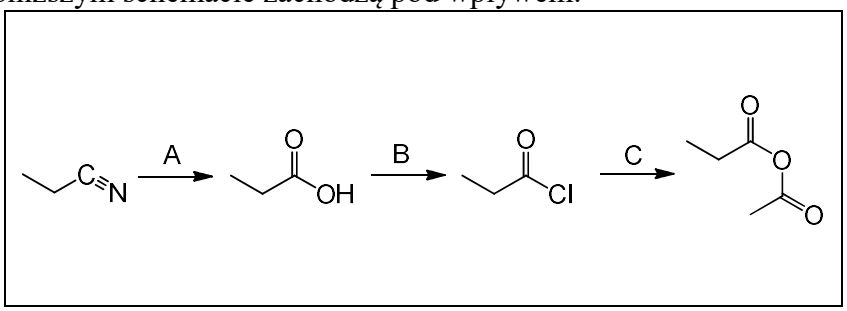
1. A i C
2. B i D
3. A i B
4. C i D



P_2O_5	$CaCl_2$	$SOCl_2$	MgO
A	B	C	D

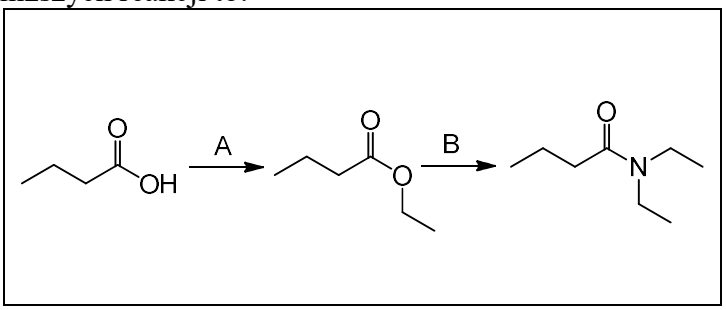
Zad. 2. (3 p) Reakcje przedstawione na poniższym schemacie zachodzą pod wpływem:

1. A: H_2O/ H^+; B: $SOCl_2$; C: CH_3CO_2Na
2. A: H_2O/ H^+; B: NaCl; C: CH_3CO_2Na
3. A: H_2O/ H^+; B: NaCl; C: CH_3CO_2H
4. A: H_2O/ OH^-; B: $SOCl_2$; C: CH_3CO_2Na



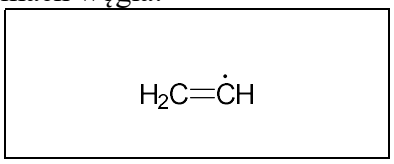
Zad. 3. (2 p) Reagenty niezbędne do wykonania poniższych reakcji to:

1. A: CH_3OH, $NaOH_{aq}$; B: $CH_3CH_2NH_2$
2. A: CH_3CH_2OH, H_2SO_4st. B: $(CH_3CH_2)_2NH$, ΔT
3. A: CH_3CH_2OH, H_2SO_4st. B: $CH_3CH_2NH_2$, ΔT
4. A: CH_3OH, $NaOH_{aq}$; B: $(CH_3CH_2)_2NH$, ΔT



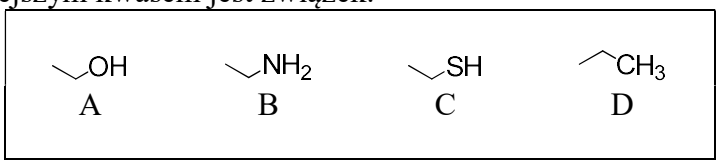
Zad. 4. (1 p) W podanym indywiduum chemicznym, ładunki formalne na atomach węgla:

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



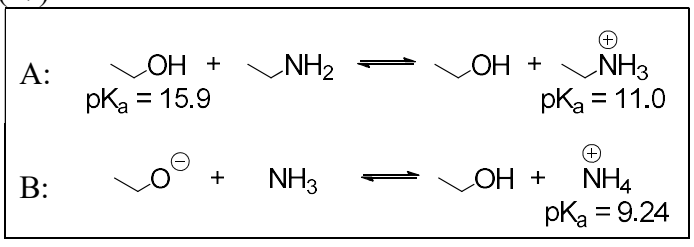
Zad. 5. (1 p) Wśród podanych związków, najmocniejszym kwasem jest związek:

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



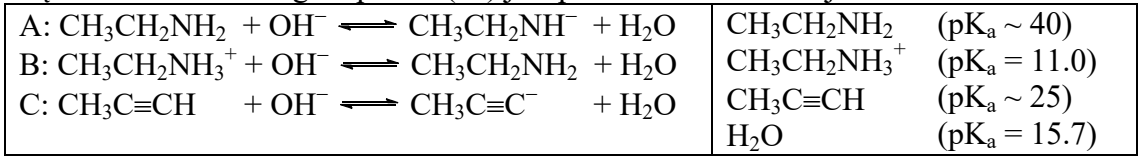
Zad. 6. (1 p) Przesunięcie stanu równowagi w prawo (→):

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



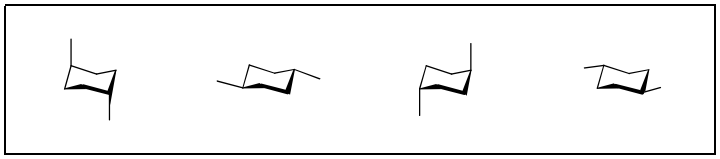
Zad. 7. (1 p) Przesunięcie stanu równowagi w prawo (→) jest preferowane w reakcjach:

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: