



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

ORGANICKÁ CHEMIE – PRACOVNÍ LIST K OPAKOVÁNÍ UČIVA

Téma: Karbonylové sloučeniny

1. Která z uvedených dvojic látek bude mít vyšší teplotu varu a proč?

a) dimethylether a acetaldehyd

b) formaldehyd a methanol

a)

b)

2. Seřadte následující karbonylové sloučeniny podle rostoucí reaktivity a vysvětlete.

a) propanal

b) diethylketon

c) methanal

d) dimethylketon

e) butanal

.....

.....

.....

3. Zapište rovnice následujících reakcí.

a) reakce propanalu s ethanolem

.....

b) redukce butanalů

c) oxidace hexan-3-onu

4. Objasněte princip aldolové kondenzace.

.....



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

5. Napište rovnice 3 různých způsobů přípravy hexanalů a 2 různých způsobů přípravy butan-2-onu.

6. Doplňte tabulku.

Název	Výskyt/Vlastnosti	Výroba	Využití
			Přisýřice, konzervace
Paraldehyd	---		
	Semena broskví, meruňk		
	Adice vody na acetylen		
	---		Tuhý líh do vařičů
Aceton			