Jméno: Třída:

O ŘEMESLE MYDLÁŘSKÉM

-

PRACOVNÍ LIST

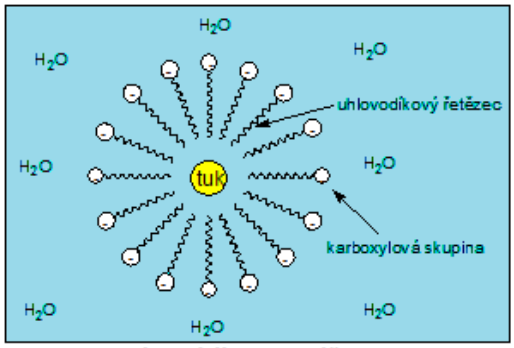
1) Vyluštěte křížovku:

1.				Z	M	Ý	**D**	E	L	N	Ě	N	Í	
2.						N	E	P	O	L	Á	R	N	Í
3.				M	A	S	T	N	Ý	CH				
4.				E	S	T	E	R	Y					
5.				H	Y	D	R	O	L	Ý	Z	A		
6.							G	A	L	E	N	O	S	
7.				M	I	C	E	L	Y					
8.	L	I	P	O	F	O	B	N	Í					
9.							T	U	K	Y				

1. Hydrolýza esterů popisuje proces *zmýdelnění*.
2. Uhlíkatý řetězec karboxylové kyseliny má je hydrofóbní a má *nepolární* charakter.
3. Mýdla jsou složena ze solí vyšších *mastných* kyselin.
4. Reakcí karboxylových kyselin s alkoholy v kyselém prostředí vznikají *estery*.
5. *Hydrolýza* je chemická reakce, při níž ze složitější látky vznikají působením vody látky jednodušší.
6. Římský lékař, který upozornil na čistící účinky mýdla se jmenoval *Galenos*.
7. Molekuly mýdla tvoří ve vodném prostředí kulovité útvary zvané *micely*.
8. Karboxylová skupina má polární charakter a odpuzuje tuky, je tedy *lipofóbní*.
9. Mezi lipidy patří *tuky*, oleje a vosky.

TAJENKA: *DETERGENT* je chemická látka, která má čistící účinky. Její základní složkou jsou tenzidy, což jsou povrchově aktivní látky, které obsahují hydrofilní i hydrofobní část. Mezi *detergenty* řadíme i mýdla.

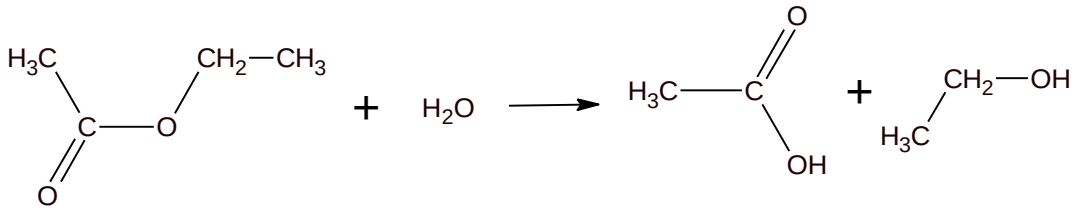
2) Nakreslete mýdlovou micelu ve vodném roztoku a popište její části:



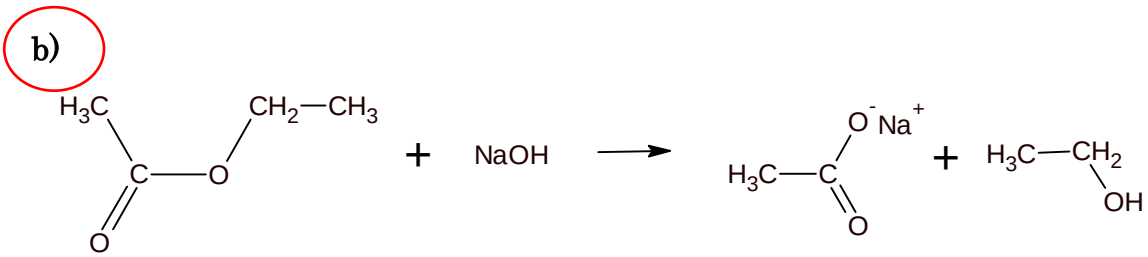
micela mýdla ve vodě

3) **Z následujících reakcí vyberte tu, která popisuje proces zmýdelnění:**

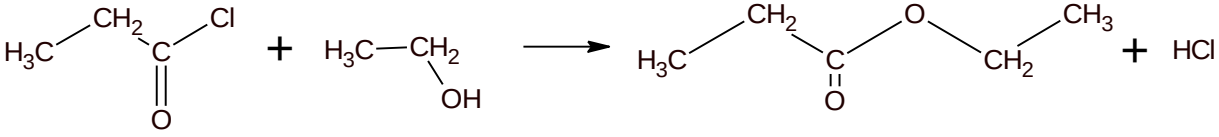
a)



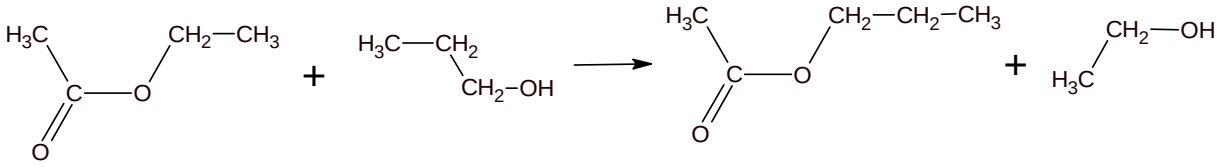
b)



c)



d)



4) **Seřaďte následující obrázky tak, aby jejich pořadí odpovídalo postupu výroby mýdla.**

1. E 2. C 3. A 4. B 5. D 6. F

a) přidání NaOH

b) míchání směsi

c) přidání olivového oleje

d) nalití do formy

e) rozpuštění tuku

f) nakrájení ztuhlého mýdla