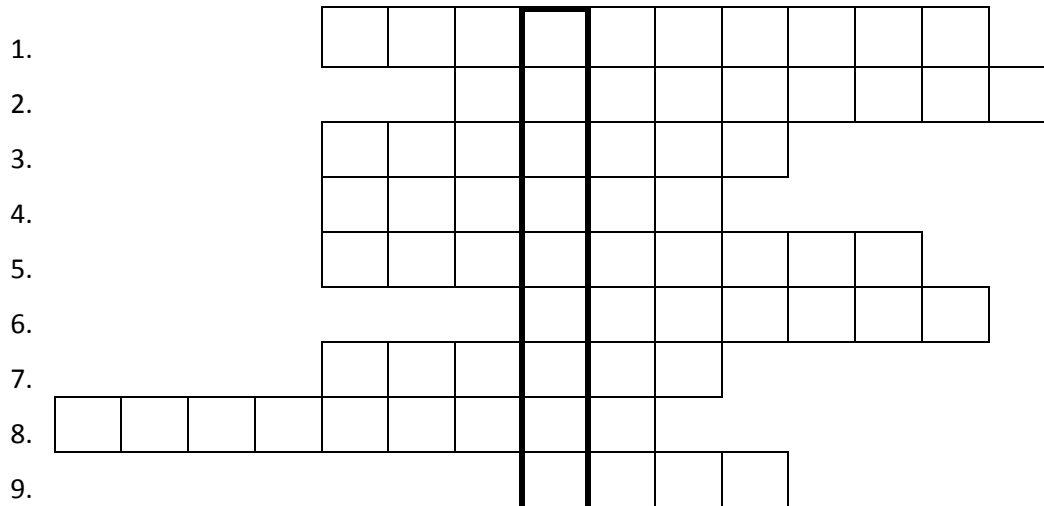


# O ŘEMESLE MYDLÁŘSKÉM

## PRACOVNÍ LIST

### 1) Vyluštěte křížovku:



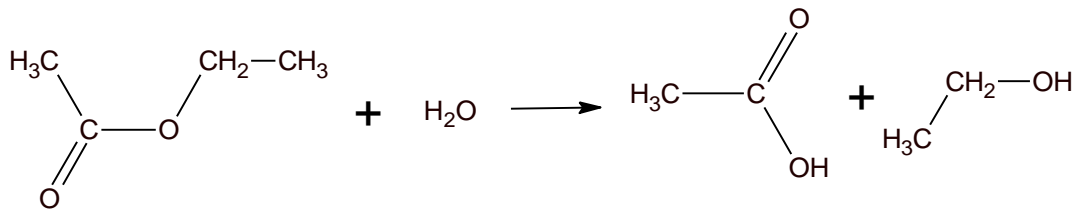
1. Hydrolýza esterů popisuje proces \_\_\_\_\_.
2. Uhlíkatý řetězec karboxylové kyseliny je hydrofobní a má \_\_\_\_\_ charakter.
3. Mýdla jsou složena ze solí vyšších \_\_\_\_\_ kyselin.
4. Reakcí karboxylových kyselin s alkoholy v kyselém prostředí vznikají \_\_\_\_\_.
5. \_\_\_\_\_ je chemická reakce,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

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

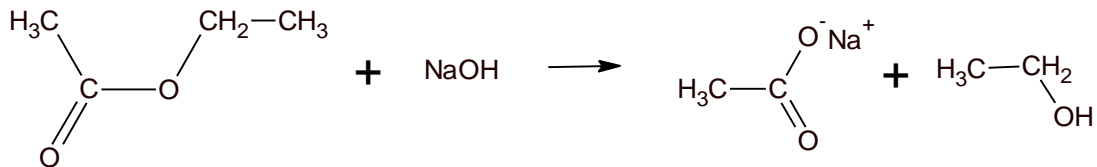
### 2) Nakreslete mýdlovou micelu ve vodném roztoku a popište její části:

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

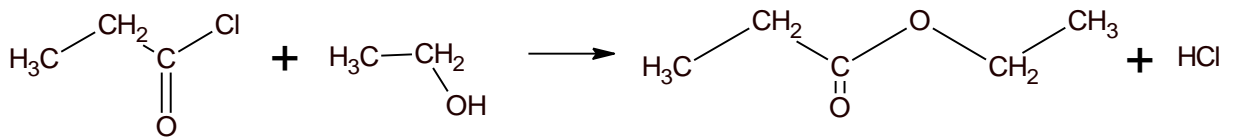
a)



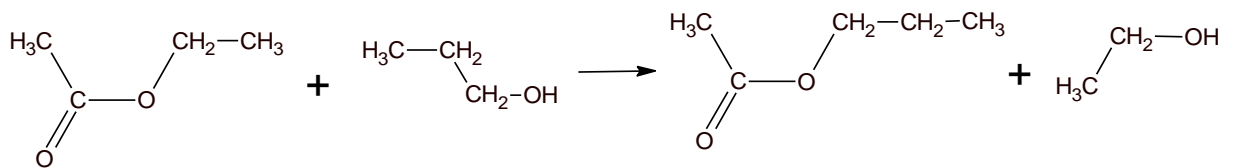
b)



c)



d)



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

1. \_\_\_\_\_ 2. \_\_\_\_\_ 3. \_\_\_\_\_ 4. \_\_\_\_\_ 5. \_\_\_\_\_ 6. \_\_\_\_\_

a) přidání NaOH



b) míchání směsi



c) přidání olivového oleje



d) nalití do formy



e) rozpuštění tuku



f) nakrájení ztuhlého mýdla

