Mасти и уља – утврђивање

**1. Која су то биолошки важна једињења?**

масти и уља

угљени худрати

витамини

нуклеарне киселине

протеини (беланчевине)

хемоглобин

амонијак

алкалоиди,

**2. Која су улоге масти и уља у живим бићима?**

енергетска

алмитолеинска

заштитна

термолегулациона

оксидација

**3. Најважнија физичка својства масти уља су:**

неполарне супстанце - растварају се у неполарним растварачима

На собној температури масти су чврстог агрегатног стања, а уља течног

растварају се у води

не растварају се у води

На собној температури масти су течног агрегатног стања, а уља чврстог

**4. Наведи примену масти и уља.**

у исхрани

у производљи сапуна

у козметичкој индустрији

у рударској индустрији

у грађевинској индустрији

**5. Уља се у биљкљма налазе у:**

корену

листу

стаблу

семену

плодовима

**6. Масти и уља се из биљака могу добити:**

дестилацим

кристализацијом

декантовањем

пресовањем

дестилацим

**7. Који од наведених израза су тачни:**

Масти су чисте супстанце.

Масти су смеше.

Масти се практично не растварају у води.

Масти су на собној температури у чврстом агрегатном стању

Маст на тканини можемо да растворимо у води.

**8. Које се од наведених супстанци се међусобно мешају:**

вода и уље бензин и уље

хексен и маст вода и маст

**9. Масти и уља су по хемијском састава смеше које садрже:**

естре глицерола и масних киселина

слободне масне киселине

витамине

минерале

**10. Маргарин се из уља добија \_\_\_\_\_\_\_\_\_.**

**11. Маслац се прави од \_\_\_\_\_\_ из млека.**

**12. Сапуни - соли масних киселина и алкалних метала (Na i K)**

тачно

нетачно

**13. Реакција добијања сапуна се назива:**

сапонификација

сапунификација

**14. Које од наведених једињења ја сапун?**

CH3-(CH2)16-COONа

CH3(CH2)10CH

−NH2HCl, NHHCl

CH(CH2)4COOH

**15. Животињске масти добијају се топљењем масног ткива животиње на ниској температури.**

тачно

нетачно

**16. Реакција адицие водоника на двоструку везу органских једињења назива се** хидрогенизација.

тачно

нетачно

**17. Масти и уља имају сталну тачку топљења јер су смеше различитих триацилглицерола**

тачно

нетачно