**9. RAZRED- 23. 3.- 27. 3.**

Za ta teden sem vam pripravila 2 nalogi. Prva naloga je praktična, drugo nalogo pa zapišite v zvezek.

1. **naloga: PRIPRAVA DOMAČEGA KVASA**

**DOMAČI KVAS**

Prejšnji teden ste samostojno obravnavali snov o PROCESU ALKOHOLNEGA VRENJA. Ta proces poteka tudi pri peki kruha. Pri alkoholnem vrenju je eden izmed produktov tudi ogljikov dioksid, ki povzroči vzhajanje kruha.

Zaradi izbruha koronavirusa v številnih trgovinah ne moremo kupiti svežega kvasa, pa tudi suhi kvas je že pošel. Na spletu sem našla recept za pripravo domačega kvasa.

**Potrebščine**: čist litrski kozarec za vlaganje, 1,5 dl mlačne vode,

1 žlička sladkorja, 2 veliki žlici moke, 4 krhlje jabolka (z lupino)

**Potek:**

V velik steklen čist kozarec vlijemo 1,5 dl mlačne vode ter dodamo 1 žličko sladkorja in 2 veliki žlici moke. Premešamo, da zmes nima grudic, nato pa dodamo še 4 jabolčne krhlje brez pečk. Kozarec zapremo ter ga dva dni pustimo pri miru na sobni temperaturi. Poberemo ven jabolka in kvas je pripravljen. Količina kvasa, ki ga dobimo, zadostuje za dve peki kruha po 2 kilograma.

Predlagam ti, da narediš poskus in pridobljeni kvas uporabiš za pripravo kruha. O rezultatih boš poročal, ko se zopet vidimo v šoli, upam da čimprej.

1. **naloga: ORGANSKE KARBOKSILNE KISLINE**

**(Učbenik, str. 187, 188;** <https://eucbeniki.sio.si/kemija9/1101/index3.html>**)**

**K A R B O K S I L N E K I S L I N E**

1. **Zgradba in poimenovanje karboksilnih kislin**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **STRUKTURNA FORMULA** | **RACIONALNA FORMULA** | **IME** |
| http://www2.arnes.si/~sspzkola/mk2.gif | **HCOOH** |  |
|  | CH3**COOH** | **etanojska kislina**  **(ocetna kislina)** |
|  | **CH3CH2COOH** |  |
|  |  | **2-hidroksipropanojska k.**  **(mlečna kislina)** |

1. V naravi in v izdelkih iz vsakdanjega življenja je veliko karboksilnih kislin.

|  |  |
| --- | --- |
| **IME KARBOKSILNE KISLINE** | **VIR** |
|  | dlačice kopriv |
| citronska kislina |  |
|  | špinača, rabarbara, paradižnik |
|  | kislo mleko, kislo zelje, silaža |
| ocetna kislina |  |

1. Raztopine karboksilnih kislin so kisle (v raztopini so prisotni oksonijevi ioni- H3O+)



molekula etanojske k. molekula vode etanoatni ion oksonijev kation

1. Lastnosti karboksilnih kislin so odvisne od zgradbe- od dolžine radikala.

* Daljši je nepolarni radikal, slabša je topnost v vodi.
* Daljši je nepolarni radikal šibkejša je karboksilna kislina.