**1. Kako bi dokazali prisotnost škroba?**

Isto smo delali na vajah-ko dodajamo jodovico.

**2. Naštej 5 organskih snovi iz gospodinjstva in jim določi skupino.**

Riž-škrob, Jajce-beljakovine, Mleko-beljakovine, Žitarice-ogljikovi hidrati, Olje-maščobe

**3. Kaj so indikatorji?**

Indikatorji so pokazatelji kislosti in bazičnosti. (Primer: lakmus- če je bazično je modro, če je kislo se obarva rdeče)

**4. Kaj pomeni PS v trikotnik?**

Umetne mase.

**5. Kje v vsakdanjem življenju poteka endo. In ekso. Reakcija?**

Če se energija sprošča je to eksotermna r. 🡪 Npr. gorenje gozda- nastajata Co2 in H20.

Če se energij porablja je to endotermna r. 🡪 Npr. alkoholno vrenje- jemlje toploto iz okolice.

**6. Kako zadržati mehurčke v pijači, če je ne moremo več zapreti?**

Pijačo ohladimo toliko, da ne zmrzne, zato da ne izhaja C02 ven.

**7. Kaj je izotop?**

Izotopi so atomi elementa z enakim vrstnim in drugačnim masnim številom.

**8. Razlike med kisikom in C02?**

Kisik: brez vonja, brez okusa, T vrelišča -83stopinj, pospešuje gorenje. C02: Ščemečega vonja, kislega okusa, T vrelišča- -79 stopinj, zatira gorenje (v gasilnih aparatih).

**9. Funkcija lipidov za organizem**

Prenos energije, Izolacija, Gradnja celičnih membran

**10. Navedi kemijske in fizikalne lastnosti vode:**

Polarna, pokriva 2/3 zemeljskega površja (94% je morske, 6% sladke), 50% človeškega telesa iz vode, v zraku 4% (celično dihanje, izhlapevanje voda, gorenje).

**11. Kako bi dokazali C-vitamin v pomaranči, jabolku, korenčku…**

Isto smo delali na zadnji vaji-ko dodajamo škrobovico in kalijev manganat.

**12. Kaj je pH lestvica? Kaj pomeni če je pH 2 in pH 5?**

pH vrednost je merilo kislosti in bazičnosti. Kislost in bazičnost vodnih raztopin merimo s primerjalno lestvico od 0 do 14. Če je pH 2 in 5 pomeni, da je to kislina.

**13. Katera snov je prisotna v organskih spojinah in kako bi jo dokazal?**

Ogljik. Snov bi dala v izparilnico. Nato bi prižgala trsko in jo približala snovi. Ocenila bi sajavost plamena.

**14. Razlike med organskimi in anorganskimi snovmi:**

Organske: gorijo, netopne, ne prevajajo el. Toka, ne tvorijo ionov.

Anorganske: topne, negorljive, prevajajo el.tok, tvorijo ione.

**15. Redoks vrsta**

Je razvrščanje elementov glede na to, kateri lažje oddajajo oz. sprejemajo elektrone. Atome postavimo v redoks vrsto zato ker se pri sprejemanju in oddajanju elektronov razlikujejo- nekateri privlačijo elektrone močneje drugi šibkeje, nekateri jih oddajajo lažje, drugi težje.

**16. Kako to, da lahko živali vseeno živijo v vodi, tudi kadar se ohladi pod 0 stopinj?**

Zaradi anomalije vode-takrat je najbolj gosta(4stopinje).

**17. Amfotermnost aminokislin**

So spojine, ki imajo kisli in bazični značaj.

**18. Podobnost med celičnim dihanjem in gorenjem**

Kisik in C02 krožita. C02 je pomemben pri fotosintezi, O2 pa pri dihanju. Vsebnost C02 narašča zaradi uporabe fosfatnih goriv, zaradi uničenja gozda in planktona.

**19. Primerjava fotosinteze in celičnega dihanja:**

Fotosinteza je vezava CO2 in sproščanje kisika, nahaja se pri avtotrofnih in kloroplasti. Celično dihanje: vezava kisika in sproščanje CO2, pri heterotrofih in mitohondrijih.

**20. Kaj so katalizatorji in njihova vloga?**

Pospešujejo reakcije( npr. kvas). Katalizátor je v kemiji snov, ki zmanjšuje aktivacijsko energijo snov.

**21. Lastnosti kovin**

So kovne in taljive, Lahko so trde in mehke, Tvorijo zlitine, So dobri prevodniki toplote, Imajo kovinski sijaj, Prevajajo el. Tok

**22. Lastnosti nekovin**

Nimajo kovinskih lastnosti, Ne prevajajo el. Toka., Slabo prevajajo toploto, So v vseh agregatnih stanjih, Njihove lastnosti so odvisne od vezi med delci.

**23. Kaj nam pove reaktivnost spojin?**

Pove nam kako lahko se kovina oksidira.

**24. Ali se kovine oksidirajo ali reducirajo?**

Kovine se oksidirajo in so reducenti.

**25. Kaj so zlitine?**

So homogene zmesi dveh kovin, ki imajo drugačne lastnosti od kovin iz katerih so narejene. Npr:: primer je prstan: (baker + zlato= dovolj trdno, da se ne deformira).