

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 CO_2 in H_2O .

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 CO_2 ven.

7. Kaj je izotop?

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

8. Razlike med kisikom in CO_2 ?

Kisik: brez vonja, brez okusa, T vrelišča -83°C , pospešuje gorenje. CO_2 : Ščemečega vonja, kislega okusa, T vrelišča -79°C , 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 močnejše 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. Amfoternost aminokislin

So spojine, ki imajo kisli in bazični značaj.

18. Podobnost med celičnim dihanjem in gorenjem

Kisik in CO₂ krožita. CO₂ je pomemben pri fotosintezi, O₂ pa pri dihanju.

Vsebnost CO₂ 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 heterotrofnih in mitohondrijih.

20. Kaj so katalizatorji in njihova vloga?

Pospešujejo reakcije(npr. kvas). Katalizator 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).