

## Elgondolkodtató mindennapi kémia – 2023/24. tanév

### 1) Hogyan lehet több ezer éves, szerves leletek korát meghatározni?

A szénnek két izotópja van. A 12-es stabil, a 14-es radioaktív, de kémiaiailag ugyanúgy viselkednek. A C-14 izotóp, (ami a légkörben a kozmikus sugárzás hatására folyamatosan keletkezik,) béta bomlással bomlik, belőle N-14 képződik. A C-14 izotóp felezési ideje 5700 év. Az élő szervezetben az izotópok aránya állandó, mert a szervezet anyagcserét folytat, azaz az átalakult C-14 izotóp pótlódik a légkörből, táplálékból. Ha az élőlény elpusztul a C-12 mennyisége nem változik a tetemben, a C-14 mennyisége viszont a felezési időnek megfelelően csökken. A két izotóp mennyiségének arányából kiszámítható a lelet kora. Csak olyan esetben kapunk jó eredményt, ha a lelet kora összemérhető a felezési idővel, így sem túl régi, sem túl fiatal lelet nem vizsgálható ezzel a módszerrel. Természetesen csak szénatomokat tartalmazó minták vizsgálhatók így.

### 2) Miért lesz kevésbé édes a málnaszörp, ha vizet öntünk hozzá? Hogyan tudod megadni az oldatok töménységét? Hogyan tudsz hígítani ill. töményíteni egy oldatot?

A málnaszörp ilyenkor hígul. Hígítás oldószer hozzáadásával, vagy hígabb oldat hozzáadásával lehetséges. Az oldatokat oldott anyag hozzáadásával, töményebb oldat hozzáadásával, vagy az oldószer elpárologtatásával tudjuk töményíteni. A töménységet a hétköznapiokban leggyakrabban m/m%-ban (100 g oldatban hány g oldott anyag van) vagy V/V %-ban (100 cm<sup>3</sup> oldatban hány cm<sup>3</sup> az oldott anyag) adják meg.

### 3) Milyen tulajdonságai vannak a száraz jégnek és a folyékony nitrogénnek?

A szárazjég szilárd halmazállapotú szén-dioxid.  $-78,5$  °C-on szublimál, azaz olvadás nélkül, közvetlenül gázzá alakul. A szárazjég szilárd halmazállapotból rögtön gázállapotba megy át, kihagyva a cseppfolyós fázist, azaz szublimál – tehát nem hagy maga után tócsát- innen származik a szárazjég elnevezés. A szilárd szárazjég szublimálás során lehűti a környezetét, így a körülötte lévő levegőt is. A levegőben mindig van vízpára, amiből hűtés hatására apró vízcseppecskék, azaz köd képződik. A nitrogén forráspontja alacsony  $-196$  °C. Ezen a hőmérsékleten a hétköznapi tárgyak üvegszerűen keményre fagnak, és törékenyek lesznek. Egy szál virág, gumi cseppfolyós nitrogénbe mártva kemény, rugalmatlan, törékeny anyaggá alakul.

### 4) Hány gramm cukrot iszol meg egy fél literes kólával? Hány darab kockacukornak felel ez meg? Miért megy tönkre hamarabb a foga a kólaivóknak?

Hány gramm cukrot iszol meg 0,5 l kólával?

100 ml  $\rightarrow$  11 g cukor (a palackon feltüntetve)

500 ml  $\rightarrow$   $5 \cdot 11$  g = 55 g

Hány db kockacukornak felel meg ez?

1 db kockacukor = 2,5 g

55 g  $\rightarrow$   $55/2,5 = 22$  db

A kólaitalok kémhatása savas, hiszen a sok cukor mellett rengeteg foszforsav található meg bennük. A foszforsav ronszolja (oldja) a fogzománcot, a cukor pedig elősegíti a baktériumok megtelepedését. Ez fogszuvasodást okoz.

### 5) Miért fontos az infúzió adásakor, hogy fiziológias sóoldatot kapjon a beteg?

Mivel a sejteink belsejében és a vérünkben is ugyanolyan koncentrációjú sóoldat van a sejtthártya pedig féligáteresztő hártya, fontos, hogy a beteg fiziológias sóoldatot kapjon. Azaz olyan sóoldatot, aminek a koncentrációja azonos a szervezetünkével. Ha ettől eltérő lenne az infúzió koncentrációja, akkor a sejtekbe áramlik a víz a sejtthártyán át, és a sejt meghízik/kipukkad, vagy fordítva, a sejt összetöpreődik, mert a sejtthártyán át kijön belőle a víz, hogy az eltérő koncentrációk kiegyenlítődjenek. Mindkét esetben tönkremennek a sejtek, és a beteg meghal.

### 6) Gore-tex vagy bőrcipő? Miért nem ázik be, és miért nem fülled be egyikben sem az ember lába?

A bőrcipő a bőr természetes szövetének, valamint a bőr felületén kialakult zsírszerű rétegnek köszönhetően nem ázik be. A gore-tex termékekben a textilbe ágyazott víztaszító műanyag membrán véd az átázástól, ezen apró lyukacsok (mikropórusok) sokasága található. A membrán 1 cm<sup>2</sup>-ére 1,4 milliárd mikroszkopikus méretű pórus esik. Ezek a pórusok lényegesen kisebbek a vízcseppeknél, de sokkal nagyobbak a vízmolekuláknál. Ezért a folyékony halmazállapotú víz, melyben a vízmolekulák erős másodrendű kötésekkel: H-hidakkal kapcsolódnak össze, nem tud áthatolni a cipőn, de az izzadság (azaz a vízgőz, amiben egyesével fordulnak elő a vízmolekulák) el tud távozni.

## 7) Mitől pattog a tűz? Miért grillezünk faszén parázson és miért teszünk a kandallóba fahasábokat és nem pedig fordítva?

Lánggal égnak az éghető gázok vagy gőzök, a könnyen párolgó éghető folyadékok, és azok a szilárd anyagok is, amelyekből égés közben éghető gázok vagy gőzök keletkeznek. Azok az anyagok, amelyekből éghető gázok vagy gőzök nem keletkeznek, izzással égnak (fémek, szén). Mivel a fa égése során éghető gázok keletkeznek, ezért az lánggal ég. A pattogást a hirtelen kiszabaduló gázok okozzák. A faszén fából állítják elő száraz lepárlással. Ennek során távoznak az éghető anyagok a fából, így a visszamaradt faszén hő hatására csak izzani kezd. Azért grillezünk faszénrel, mert izzása hosszú ideig egyenletes hőt ad, az étel jól átsül.

## 8) Hogyan olthatjuk el a serpenyőben lángra kapott olajat? Mik az égés feltételei?

A tűz oltására olyan anyagokat használhatunk, amelyek az égés feltételeit (éghető anyag, gyulladási hőmérséklet, égést tápláló oxigén) szüntetik meg. A legfontosabb oltóanyag a víz, de a gyakorlatban használják még az oltóhabot, az oltógázokat és az oltóporokat is. A víz hűt, és az oxigént is kiszorítja, de elektromos tüzet TILOS vele oltani, hiszen vezeti az áramot. A habok és az oltógázok az oxigént szorítják ki. A lángoló olajat nem tudjuk vízzel eloltani, hiszen az a kisebb sűrűsége miatt víz tetején úszik, így továbbra is érintkezik a levegővel. Itt pl egy fedővel tudjuk az olajat az oxigéntől elzárni.

## 9) Hogyan tisztítanak a mosószerek, samponok és szappanok?

A szappanok zsírok és olajok lúgos hidrolízisével képződnek, nagy szénatomszámú karbonsavak nátrium- vagy káliumsói. Anionjuk egymással ellentétes oldódási sajátosságú részekből áll: egy hosszú apoláris szénhidrogénláncból és egy poláris (azaz vízkedvelő) feji végből. Zsírfoltos ruha mosásakor a vízben oldott szappan anionjai úgy rendeződnek el a víz és a zsírfolt határfelületén, hogy poláris részük a vízbe, apoláris részük a zsírfoltba kerül. Dörzsölés hatására a zsírréteg fellazul, leválik a ruháról. Ezeket a szappan anionjai beburkolják, és micellák (mikrogömbök) alakjában az oldatba viszik. Amíg sok a szennyeződés, addig nem habzik a mosóvíz, mert a felületaktív anyag elhasználódik a szennyeződést okozó részecskék beburkolására. Ha már kevesebb a szennyeződés, akkor indul meg a habképződés. Ezt tapasztalhatjuk hajmosásnál is.

## 10) Hajad és a ruhád beveszi az étel és a füstszagot. Mi a jelenség neve, magyarázata és hol használható?

Jelenség neve adszorpció (felületi megkötődés). Mivel a ruhánk anyagát alkotó szálak felülete nagy a hajunk is ilyen, (sok rajta a megkötésre alkalmas hely), ezért nagyon könnyen tudja adszorbeálni az étel és a füstszagot. Mosás nélkül szellőztetéssel, vagy melegítéssel (pl. rátesszük a fűtőtestre) tudjuk a szagot kiűzni. Az aktív szén, ami egy mesterséges szénfajta, szerves anyagokból és csontból, levegőtől elzártan történő hevítéssel állítják elő, így szerkezete porózus lesz. (1 gramm felülete 300-2.000 m<sup>2</sup>). Az aktív szén a nagy felületén megköti a szerves szennyező anyagokat, festékeket, bármilyen oldott anyagot vagy gázt. A hasmenésekkor alkalmazott széntablettákban segít a kórokozó, mérgező anyagok, keletkező gázok megkötésében és széklettel történő eltávolításában. Ezen kívül cigaretta szűrőkben és szűrőmaszkokban is megtalálható. Emellett használják akváriumok tisztítására is a szénszűrőt.

## 11) Miért oldódik jobban a cukor a meleg teában és miért hűti egy kicsit?

A cukor szobahőmérsékletű, a tea forró, így hőegyensúly alakul ki köztük, de ezen túl a cukor (szacharóz) oldódása a vízben *endoterm folyamat* is. A szacharóz (C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>O<sub>11</sub>) molekularácsos anyag. Ahhoz hogy feloldódjon, a kristályrácsnak szét kell esnie. Ha a rács szétbontásához szükséges energiamennyiség nagyobb, mint ami a cukormolekulák hidratációjakor (vízmolekulák veszik körül) felszabaduló energia, akkor az oldódás hőelnyelő (endoterm) folyamat, vagyis az oldat lehül.

## 12) Mitől szisszen az ásványvíz és hova megy az ereje? Miért kell levegőztető az akváriumba?

A CO<sub>2</sub> oldódása vízben egy egyensúlyi folyamat. Az oldhatóságot a hőmérséklet, a nyomás és a közegben oldott egyéb anyag is befolyásolja, így az egyensúly eltolódhat.  $H_2O + CO_2 \leftrightarrow H_2CO_3 \leftrightarrow HCO_3^- + H^+$   
Ha kinyitjuk a szénsavas ásványvizet pezsegni kezd, hiszen a nagyobb nyomáson (zárt palack) a gázok jobban oldódtak a vízben. A kupak kicsavarásakor szisszenéssel a nyomás kiegyenlítődik. A hőmérséklet emelkedésével a gázok vízben való oldhatósága csökken, így a pohárba kitöltött vízből lassan kimegy az összes oldott CO<sub>2</sub>, így elvész savanykás íze is. Az akvárium melegebb vizében (25°C) kevesebb oxigént tud oldódni, így a buborékolató pótolja a halak által elfogyasztott oxigént a vízben. Persze ezt kellő mennyiségű vízinövényekkel is el lehet érni.

## 13) Miért nem szabad a félbevágott citromot, paradicsomot alufóliába csomagolni?

Ha az alumíniumból készült fólia savas kémhatású anyaggal érintkezik, lassan oldódni kezd, miközben Al<sup>3+</sup> ionok mennek oldatba, amik az emberi szervezetbe kerülve káros hatást fejtenek ki. Az alumínium negatív standardpotenciálú fém, és mint minden negatív standardpotenciálú fém, savakból H<sub>2</sub>-t fejleszt.  
 $Al + 3 H^+ = Al^{3+} + 1,5 H_2$

#### 14) Miért változik meg a párolt lilakáposzta színe citromlé hatására, és a mosogatóban? Ismersz még ilyen anyagokat?

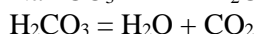
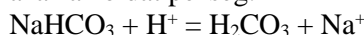
A lilakáposzta színanyaga (antocián) indikátorként működik. Vízen párolás közben megőrzi lila színét, de ha citromot csavarunk rá, a citromsav hatására piros színű lesz. A mosogatószerek lúgos kémhatásúak, ezért a mosogatóba kerülő lábosban a maradék lé kékes-zöldes színű lesz. Az indikátorok olyan színes anyagok, amelyek különböző kémhatású oldatokban más-más színűek. Pl: univerzál indikátor, lakmusz, fenolftalein. Az anyagok kémhatását a pH skálán jelöljük: *Savas*: 0-7-ig, *Semleges*: 7; *Lúgos*: 7-14-ig. A savas oldatokat oxónium-ion ( $\text{H}_3\text{O}^+$ ) túlsúly, a lúgokat hidroxidion túlsúly ( $\text{OH}^-$ ) jellemzi. Semleges oldatban a két ion koncentrációja azonos.

#### 15) Ha valakinek gyakran ég a gyomra, az gyomorsav túltengésre utal. Ilyenkor a kellemetlen tünetek enyhítésére szódabikarbónát szoktak szedni. Miért? Milyen kellemetlen utóhatása lehet a kezelésnek?

A gyomorsav 1-2 pH-jú sósav (HCl) oldat. A savakat a lúgok közömbösítik, közben só és víz képződik. Itt a  $\text{HCl} + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$  folyamatban először szénsav ( $\text{H}_2\text{CO}_3$ ) keletkezik, hiszen az szódabikarbóna ( $\text{NaHCO}_3$ ) a szénsav (gyenge sav) sója. Az erősebb sav (sósav, HCl) a gyenge savat (szénsav,  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ) felszabadítja sójából. A szénsav gyorsan bomlik szén-dioxidra és vízre. A keletkezett  $\text{CO}_2$  bőfűgés során távozik a szervezetből.

#### 16) Mi a közös minden pezsgőtablettában? Mi a működési elve?

Egy pezsgőtabletta a hatóanyagok íz- és színanyagok mellett citromsavat és nátrium-hidrogén-karbonátot tartalmaz. Ezeket a szilárd összekeverik és pasztillákká nyomják össze. A tablettát vízbe dobva a szilárd citromsav és a nátrium- hidrogén-karbonát elkezd oldódni. A citromsav molekulái vizes közegben protonálják ( $\text{H}^+$  adnak át) a szódabikarbóna hidrogén-karbonát-ionjait, és a reakcióban bomlékony szénsavmolekula keletkezik. Hiszen az erősebb sav a gyengébbet felszabadítja sójából. Ez hamar szén-dioxidra és vízre esik szét, azaz az oldat pezseg.



#### 17) Milyen folyamatok termelik az elektromos áramot a galvánelemek két pólusán?

A galvánelemek olyan berendezések, amelyek működése során a kémiai átalakulással egyidejűleg kifelé hasznosítható elektromos energia termelődik. Az elektromos áramot redoxi-reakciók termelik. Az oxidációs és redukciós folyamat térben elválasztva zajlik, a két elektród pedig egy külső vezetőn van összekötve. A két elektród közötti ionvezetést is biztosítani kell.

Az oxidációs folyamat (elektronleadás) az anódon játszódik le: Pl:  $\text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^-$

A redukciós folyamat (elektronfelvétel) a katódon játszódik le: Pl:  $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}$

Az elem akkor merül le, ha az elektródok közti feszültségkülönbség lecsökken, ill. megszűnik. Ugyanis elfogynak a reagáló partnerek (fém vagy elektrolitban lévő fémionok).

#### 18) Mikor merül és mikor töltődik az autó akkumulátora?

A gépjármű elektromos erőforrása, az indítómotor és a világítás működtetője a savas ólomakkumulátor. Ebben a következő kémiai reakció játszódik le:  $\text{PbO}_2 + \text{Pb} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{PbSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

Ez egy visszafordítható reakció. Ha az akkumulátor galvánelemként működik, akkor elektromos áramot termel és mindkét elektródon  $\text{Pb}(\text{SO}_4)$  képződik, közben pedig merül az akkumulátor. Ha a motor jár, akkor a motor által hajtott generátor által termelt elektromos áram segítségével feltöltjük az akkumulátort (elektrolízis). A  $\text{PbSO}_4$  visszaalakul újra  $\text{Pb}$  és a  $\text{PbO}_2$  képződik. Az akkumulátor az autóban akkor merül, ha a motor járatása nélkül használjuk a világítást, rádiót, de a motor beindításához is szükséges. Az akkumulátor akkor töltődik, ha a motor jár, ezzel energiát termel. Az akkumulátor veszélyes hulladék, hiszen nehézfémeket, és kénsavat tartalmaz!

#### 19) Mire kell figyelni, ha öntöttvas radiátorokhoz rézcsoveket szerelnek? Hol találkozol még hasonló jelenséggel?

A vas és a réz különböző standardpotenciálú fémek, a fűtőtestben pedig víz (azaz ionokat tartalmazó oldat=elektrolit) van. Emiatt a korrózió nagyon hamar bekövetkezik. A kisebb standardpotenciálú fém oldódik, a nagyobb standardpotenciálú fémen pedig kiválás következik be.

Bárhol fellép ez a jelenség ahol két különböző fém érintkezik egymással, és érintkezési helyükre elektrolit oldat kerül (például ráesik az eső). Itt úgynevezett helyi elem alakul ki. Ennek működése során a nagyobb redukálóképességű fém feloldódik. Ilyen folyamat játszódik le, ha rézlemez vascsavarral vagy vaslemez rézszegeccsel rögzítenek össze.

## 20) Miért rozsdásodik a vas és miért nem az alumínium, vagy az arany? Mi véd a korrózió ellen?

A korrózió a fémek felületén a környezet hatására bekövetkező változás. (oxidációs folyamat) A korrózióra való hajlam egyrészt az anyagi tulajdonságtól függ. (A nagy redukálóképességű fémek hajlamosak a korrózióra. A nemesfémek nem korrodálódnak.) A másik ok a fém felületén kialakuló oxidréteg szerkezete. A vas felületén kialakuló rozsdáé képződés szerkezetű, melyen átjut az oxigén, míg az alumínium felületén tömör oxidréteg alakul ki. Így hiába van hajlama az alumíniumnak korrózióra, a tömör réteg megvédi attól. Ha fémek felületét bevonjuk festékekkel, lakkal, zománcal, műanyaggal, más fémmel, esetleg a védő-oxidréteget megvastagítjuk rajta, akkor megvédjük a korróziótól. De készítenek korrózióálló ötvözeteket is.

## 21) Miért hívják Semmelweis Ignácot a magyar anyák megmentőjének? Fertőtlenítés régen és ma?

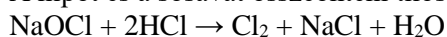
Semmelweis Ignác felfigyelt arra, hogy a kórházban szült anyák gyakorta haltak meg gyermekágyi lázban, ami az otthon szülőket elkerülte. Rájött, hogy ez egy kórokozók általi fertőzés, melyet a más műtétekről, boncolásról jött orvosok terjesztenek. Elrendelte a szülés előtti klóros-vizes (klórmész vizes oldata) kézmosást és a műszerek klóros fertőtlenítését. A szülő nők halálozási arányát oly nagymértékben sikerült lecsökkentenie, hogy elnevezték „az anyák megmentőjének”. Az orvosok nem akarták beismerni, hogy emberek halálát ők okozták, ezért Semmelweis Ignácot támadták, aki ebbe beleőrült. Felfedezését csak halála után a baktériumok felfedezésével ismerték el. A hipón és más klórtartalmú tisztítószeren felül ma sok más fertőtlenítőszer is használunk: alkohol, jódos oldatok, hidrogén-peroxid, de steriliznek hővel, sok esetben pedig egyszer használatos, steril eszközöket használnak.

## 22) Milyen a WC szaga és az uszoda szaga? Miért nem szabad a hipót a sósavval összeönteni?

A WC-ben takarítás előtt a vizeletben lévő karbamidból képződő  $\text{NH}_3$  (ammónia) szaga érződik. Takarítás után pedig a hipó szagát lehet érezni:  $\text{NaOCl}$  (hipó) illetve klór szagot érzünk. Az uszodaszag a klórgáz szagához hasonlít.  $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \leftrightarrow \text{HOCl} + \text{HCl}$

A klór erős oxidálószer, emiatt fertőtlenít, a festékanyagokat is roncsolja, szintelenít.

A hipót és a sósavat összeönteni tilos, mert mérgező klórgáz szabadul fel:



## 23) Miért nem közlekedünk léghajókkal? Mitől emelkedik a hőlégballon és mitől a gázos lufi?

Az első léghajókat hidrogénnel töltötték, mert az kisebb sűrűségű, mint a levegő, és ezáltal a járművet felemeli. A hidrogén gyúlékony, néhány léghajó kiegészése után a szintén kis sűrűségű héliumot kezdték használni töltőgáznak, de annak viszont jóval költségesebb az előállítás. (A héliumot a levegő cseppfolyósításával nyerik ki). A gázzal töltött lufi emelkedése a töltő gáz levegőhöz viszonyított moláris tömegén múlik.

Ha héliummal töltött a lufi, akkor emelkedik  $M(\text{He}) = 4 \text{ g/mol}$ , ha metánnal  $M(\text{CH}_4) = 16 \text{ g/mol}$  akkor is, míg a levegővel felfúj  $M(\text{levegő}) = 29 \text{ g/mol}$ , a lufi gumijának tömege miatt nem tud. A hőlégballonokat a felmelegített levegő emeli a magasba, mivel a meleg levegő sűrűsége kisebb, mint a hideg levegőé. A levegő melegítésének mértékével szabályozható a léghajó magassága.

## 24) Hol jó az ózondús levegő, és hol veszélyes?

Az ózon és az oxigén egymás allotróp módosulatai. Az oxigén ( $\text{O}_2$ ) szintelen, szagtalan, szobahőmérsékleten stabil gáz. Magas hőmérsékleten szinte valamennyi elemmel reakcióba lép (égés). Erős oxidálószer. Nem mérgező, a levegő egyik fő alkotóeleme (21 térfogat %). Vízben kis mértékben oldódik, ami a vízi élőlények számára ez létfontosságú. Az ózon ( $\text{O}_3$ ) jellegzetes szagú, kékes színű, mérgező gáz. Három oxigén atomból álló molekulák alkotják. Instabil szerkezetű, közönséges oxigén-molekulára és rendkívül reakcióképes, erősen oxidáló egyatomos oxigénre bomlik, ezért helyiségek, ivóvíz fertőtlenítésére, fehérítésre használható. Az ózon a természetben villámlás és a Napból érkező ultraibolya sugárzás hatására keletkezik. Az ózon elnyeli az ultraibolya sugarakat, közben elbomlik, így védi a Földünket a magas légköri ózonpajzs a Nap káros UV-sugaraitól. A felszín közelében viszont egészségkárosító a jelenléte (szemirritáció, légúti gyulladás) Ózon keletkezik a nyári szmogban, a fénymásolók közelében.

## 25) Hogyan keletkezik és mit károsít a savas eső?

A savas eső nagyobb koncentrációban tartalmaz savas kémhatású vegyületeket, mint a természetes esővíz. Az esővíz pH-ja 6 körüli, a légkör természetes szén-dioxid tartalma miatt. Hazánk területén nem ritka a 4-es pH-jú csapadék, ami azt jelenti, hogy az oxónium-ionok koncentrációját  $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-4} \text{ mol/dm}^3$ . A savas eső kialakulásáért főként a légszennyező kén-dioxid és nitrogén-oxidok felelősek, mely gázok az esővízben oldódva savakká alakulnak. Hatásukra a mészkőből készült műemlékek mállása felgyorsul, a fémek korrózióját fokozódik, a tengerekben a korallok kifehérednek és elpusztulnak, de a plankton mennyisége is csökken. A fenyők tűleveleinek barnulásáért és a fák kiszáradásáért felelős a savas eső.

## 26) Mitől zajtalan az Irinyi féle biztonsági gyufa? Van-e foszfor a ma használatos gyufában?

A gyufa legveszélyesebb alkotóelemét, a fehérfoszfort hosszú ideig nem sikerült más összetevővel kiváltani. Irinyi János magyar vegyész jött rá a nem robbanó, zajtalan gyufa megoldásának gondolatára. Hosszú kísérletsorozat után, 1836-ban szabadalmaztatta a zajtalan és robbanásmentes gyufát. A gyufa fejében a fehérfoszfort nem kálium-kloráttal, hanem ólom-dioxiddal keverte, így gyulladása nem járt robbanással, használata nem volt annyira tűzveszélyes. Később egy svéd tudósnak sikerült a mérgező fehérfoszfort is kiiktatnia: a gyufafej csak kálium-klorát, kén, színezék és enyv elegyéből áll, míg a skatulya oldalára került az örölt üvegszemekkel kevert vörösfoszfor. Dörzsöléskor a skatulya oldalán lévő vörösfoszfor gőzzé alakul, s ez gyújtja be az oxidálószer tartalmazó gyufafejet.

## 27) Mi lehet a közös a hajszőkítésben és a torokfertőtlenítésben?

A haj színtelenítésénél a hidrogén-peroxid bomlása során – kezdetben atomos állapotú, ún. naszcensz-oxigén szabadul fel, ami erős oxidáló hatást fejt ki a haj természetes festékanyagára, a melaninra.  $H_2O_2 \rightarrow H_2O + O^{\cdot}$   
A közismert toroköblítőszert, a Hyperol tablettát, vízben való oldódásakor híg, hidrogén-peroxid-oldat keletkezik. Evvel kell a COVID óta fogászati kezelések előtt öblögetnünk, hiszen a  $H_2O_2$  fertőtlenítő, baktérium- és vírusölő hatású.

## 28) Miért lesz narancssárga a tűzhely lángja, ha kifut a leves, és mitől színesek a tűzijátékok?

Bizonyos fémek és azok vegyületei a lángot jellemző színűre festik. Ennek oka, hogy az elektronok hőhatásra magasabb energiaszintre kerülnek, majd visszatérve alapállapotukba jellegzetes fényt sugároznak ki. A tűzhely lángját a sós levesben lévő nátrium-ion festi narancssárgára, ha kifut a leves. A pirotechnikában tűzijátékok készítésénél arra, hogy adott színűre fessék a keletkező lángot a különböző fémekkel: kálium/K/ fakóibolya, kalcium/Ca/ téglavörös, stroncium/Sr/ bíborvörös, bárium/Ba/fakózöld.

## 29) Hogyan készül az üveg?

Az üvegyártás alapanyaga a tiszta kvarchomok:  $SiO_2$ , a szóda  $Na_2CO_3$  és a mészkő  $CaCO_3$ . Magas hőmérsékleten az alapanyagokat összeolvasztják, és az izzó olvadékot megformázzák. Kristályosodás nélkül dermed meg, amorf anyag keletkezik. Ezért nincs az üvegnek határozott olvadáspontja. A színes üvegeket további fém-oxidokkal festik meg. Például a zöld üvegeket  $FeO$ -dal, a barnákat pedig  $Fe_2O_3$ -dal. Régen az üveg anyagát előállító műhelyt hutának hívták. Településnevekben ma is szerepel: Kishuta, Háromhuta, Vágáshuta, ahol régen üvegfűjők dolgoztak.

## 30) Mit és miért égettek a szénéégetők és a mészégetők?

Nem égés valójában egyik sem! A „szénéégetés” során a fahasábokat (boksát) földdel betakarják, és a tetejét begyűjtik, de mivel az égéshez nincs elég oxigén, a fa szerves anyagaiból (lignin, cellulóz) éghető gázok, gőzök (metanol, fenol, formaldehid) távoznak, és a hőbontás eredményeként, szinte csak szén marad vissza. A mészégetésnél csak a mészkő körüli fa ég, aminek hatására az égetett mésszé alakul:  $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ . Mire jó mindez? Az égetett mészből oltott meszet (kalcium-hidroxidot) készítenek:  $CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$ , melyet homokkal keverve habarcsként használnak fel a téglák összeragasztására vagy falak vakolására. De oltott mésszel falat is lehet festeni, sőt a papírt is ezzel fehéritik.

Kötés közben lassan ismét mészkővé alakul:  $Ca(OH)_2 + CO_2 \rightarrow CaCO_3 + H_2O$

## 31) Mitől kemény vagy lágy a víz? Hogyan képződnek a barlangok és a cseppkövek?

A víz keménységét a vízben oldott állapotban lévő kalcium- és magnézium-sók okozzák. A vízlágyítókra azért van szükség, mert a mosóporok összetevői kemény vízben oldhatatlan csapadékot képeznek a kalcium- és magnéziumionokkal, ezáltal a mosószerek hatékonysága csökken, illetve a mosógépben lerakódó vízkő tönkretelheti a mosógépet. A mészkőhegységek felszínére hulló esővíz vagy hólé átszivárog a kisebb-nagyobb vastagságú laza talajrétegen, közben sok szén-dioxidot vesz fel. A szénsavas víz oldja a mészkövet, így a kőzetpedésekbe jutó víz a hasadékokat oldással tovább tágitja. A felszín alatti vízfolyások sodrásának ereje évmilliók alatt üregeket, barlangokat mosott a mészkőhegységekben:  $CaCO_3 + CO_2 + H_2O = Ca(HCO_3)_2$   
A cseppkövek képződése ennek a folyamatnak a megfordítottja, és szintén igen csak hosszú idő alatt megy végbe.

## 32) Mi történik a vízzel a gipszelés és a betonozás során?

A gipsz kristályvítartalmú kalcium-szulfát ( $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ ). Enyhe hevítés hatására elveszti kristályvizének egy részét. Ekkor porszerű anyag, ún. „égetett gipsz” ( $CaSO_4 \cdot \frac{1}{2}H_2O$ ) keletkezik. Az „égetett gipsz” vízzel keverve enyhe melegedés és térfogat-növekedés közben felveszi a hiányzó kristályvíz-mennyiséget és megszilárdul. Ezt a tulajdonságát kihasználva tudnak vele formákat kiönteni. Betonozáskor is hasonló folyamatok mennek végbe. Sódert (apró kavicsot) és cementet vízzel kevernek össze. A cementet pedig mészkő és agyag 2:1 arányú kiegészítéssel és porráörölt keveréke, ami szilárduláskor szintén vizet vesz fel a környezetéből, ezért locsolni kell.

### **33) Miért készül a fém pénz rézből vagy ezüst ötvözetből? Mit cseppentenek a kisbabák szemébe születés után?**

Ellenállóbbak kémiaiilag, mint a vas vagy másfémek, mivel (pozitívabb standardpotenciálú fémek) nem korrodálódnak. Az ötvözetek keményebbek, kopásállóbbak, csengőbb hangúak, könnyebben megmunkálhatóak, mint a tiszta fémek. Az arany, ami elemi állapotában nem korrodálódik, nagyon drága és nagyon puha. Újszülött korban 1 %-os ezüst-acetát oldatot cseppentenek a babák szemébe, hogy a hüvelyben lévő és a baba szemébe kerülő kórokozókat elpusztítsák, mert azok súlyos gennyes szemgyulladás okozhatnak. Az ezüst, réz és higany nehézfémek, a kórokozók fehérjéit kicsapják, így elpusztítják őket.

### **34) Miért zöld a barokk templomok kupolája és miért feketedik meg az ezüst gyertyatartó?**

A barokk templomok kupolája általában rézből készült, ami vörös színű. A levegőn való állás közben az oxigén hatására először réz-oxid (CuO) bevonat alakul ki rajta, ami fekete. Majd az oxigén, a szén-dioxid és a nedvesség hatására zöld színű védőréteg képződik a réz felületén. Ez a rézpatina, ami bázisos réz-karbonát, megóvjaa az alatta lévő rezet a további átalakulástól. Az ezüsttárgyak a levegőben lévő kéntartalmú szennyezés (hidrogén-szulfid) hatására barnás-feketere színeződnek, melyért a felületükön képződő ezüst-szulfid a felelős.

### **35) Mikor és miért szikrázik a vas?**

A szikra apró izzó szilárd szemcse. A vas akkor szikrázik, ha flex-el gyorsan vágják, mert vágása során a súrlódástól hő fejlődik. A leváló apró éghető vasszemcsék amikor elérik a gyulladási hőmérsékletet meggyulladnak, de mivel nem szabadulnak fel belőlük éghető gázok, ezért nem lánggal égnek, hanem izzanak. A jelenség kémiai egyenlete:  $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 = 2\text{Fe}_2\text{O}_3$  Ugyanez a folyamat megy végbe, a csillagszóróban is a vasszemcséket hordozó keményítő égése közben.

### **36) Hegesztés vagy forrasztás?**

A hegesztéssel és forrasztással is két különálló fémdarabot illesztünk össze. Hegesztéskor például vasúti sínek összekötésekor, az illeszkedés helyén a vas anyagát vékony rétegben megolvastják és így kötik össze őket. Magas hőmérsékleten megy végbe pl. az acetilén és oxigén keverékének lángja 2000 °C-nál magasabb is lehet. Elérhető a magas hőfok elektromos árammal is. Ezzel ellentétben forrasztáskor az alapanyagok megolvastása nélkül lehet azokat összekötni, egy alacsonyabb olvadáspontú fém (forrasztóó: ón ólom ötvözet) olvasztanak rá forrasztó pákával az érintkezési felületre, viszonylag alacsony hőmérsékleten. pl: elektrotechnika

### **37) Mi a különbség a desztvíz, a csapvíz, az ásványvíz és a tengervíz között? Melyiket igyam?**

Leginkább az oldott ion tartalmuk, vagy máshogy fogalmazva az ásványi anyag koncentrációjuk. Ez utóbbi az oldatok összetételének megadásra szolgáló kifejezés, ami megmutatja, hogy 1 dm<sup>3</sup> oldatban hány mól vagy hány g oldott anyag van. A desztillált vízben ez közelít a nullához, vagyis kémiaiilag tiszta anyag: vegyület. A csapvízben 100-500 mg között van az oldott sók mennyisége, míg az ásványvizekben 500 mg felett kell legyen. Ezek mindegyike alkalmas fogyasztásra, mert a vérünk só koncentrációjától kevésbé különbözik. Magyarországon a csapvíz a legtöbb helyen kiváló minőségű, ezért nem érdemes műanyag flakonba csomagolt ásványvizet venni! A tengervíz 3500 mg/l sótartalmú, ezért fogyasztása kiszáradáshoz, a sejtek víztartalmának csökkenéséhez vezet, míg a desztillált víz a vörösvértetek kidurranását, és így érdugulást okozhat.

### **38) Milyen gázok okozhatnak üvegházhatást és melyek károsíthatják az ózonréteget?**

Üvegházhatást eredményező gázok: a vízgőz, CO<sub>2</sub>, CH<sub>4</sub> Ezek a légkörben a földfelszínről visszaverődő hősugarakat elnyelik, illetve visszaverik, akár csak az üveg, vagy a polietilén fólia a melegházak tetején. Ez persze fontos, hiszen ezért lehet kiegyenlítettebb a Föld éghajlata, mint a Holdé, másrészt viszont főleg a szén-dioxid, és a nála négyszer erősebb üvegházhatású gáz, a metán, légköri mennyiségének drámai emelkedése okozza a globális felmelegedést, klímaváltozást. Ezt kellene megállítanunk közös erőfeszítésekkel, mint ahogy az ózonkárosító halogénezett szénhidrogének (a freonok) kibocsájtását is sikerült megfékeznünk, a hajtógázok, klímaberendezések korszerűsítésével. Az ózon „lyuk” az utóbbi években egyre zsugorodik. Ha időben csökkenteni tudjuk a szénlábnyomunkat is (vagyis a szén-dioxid kibocsájtásunkat), a klímakatasztrófa még elkerülhető. Te mit tehetsz az ügy érdekében?

### **39) Milyen formában találkozhatunk a metánnal a mindennapokban?**

A kőolaj és a földgáz több millió éve elpusztult tengeri plankton maradványából, oxigéntől elzárt helyen, magas hőmérsékleten, nagy nyomáson keletkezett hosszú idő alatt. A földgáz főként metánt tartalmaz, de lehet benne etán, propán, és bután is. Metán keletkezik a környezetünkben szerves anyagok anaerob (oxigén nélküli) lebontásakor is, baktériumok hatására. Így lesz a mocsarak rothadó szerves anyagából mocsárgáz, a kérődző állatok emésztési folyamatából bélgáz, vagy biomassza erőművekben, mezőgazdasági hulladékok és hígtrágya rothasztásából biogáz. Újabban kiderült, hogy jelentős mennyiségű metán található a tundrák jegébe fagyva a sarkvidékeken. Nehogy felolvadjon.

#### 40) Mi hajtja az autók motorját? Minek az autókba katalizátor és mi lehet a jövő üzemanyaga?

A robbanómotorok benzinnel vagy dízelolajjal működnek, vagyis különböző szénatomszámú alkánok gyors égése (robbanása) szolgáltatja az energiát motor hengereiben lévő dugattyúk meghajtásához.  $2C_nH_{2n+2} + (3n+1)O_2 = 2nCO_2 + (2n+2)H_2O$ , ahol benzin esetén  $n=5-10$ , dízelolaj esetén  $n=14-20$ . Az üzemanyag égése során nem csak víz és szén-dioxid képződik, hanem a kipufogógázban van még szén-monoxid, nitrogén-oxidok és szénhidrogén-maradványok, de dízel-motorok esetén a tökéletlen égés miatt jelentős mennyiségű korom is. Ezek mennyiségét csökkenti a nagy felületű katalizátor, kevésbé káros anyagokká alakítva azokat ( $CO_2$ ,  $N_2$ ). Az elmúlt évtizedben törvény által előírtan, fokozatosan növelik az üzemanyagok bioetanol illetve biodízel tartalmát. Az E10-es benzinnel 10% a növényi alapanyagokból előállított összetevő van, ezt a kukorica- vagy szalmaszár cellulóz tartalmából hidrolízissel és erjesztéssel készítik. Az elektromos töltésű autók terjedésének feltétele az egyre jobb hatásfokú akkumulátorok előállításán, és a lejárt akkumulátorok újrahasznosíthatóságán múlik. További megoldás lehet az üzemanyagcella, ami arra képes, hogy folyékony vagy gáz állapotú tüzelőanyagból (metanol, hidrogén) levegő felhasználásával, égés és lángképződés nélkül állítson elő áramot. A már tesztelés alatt álló hidrogén-cellával működő teherautók úgy termelnek platina katalizátorok felületén áramot, hogy eközben csak vízpára kerül a kipufogógázba. <https://totalcar.hu/magazin/technika/2021/05/11/hidrogenhajtas/>

#### 41) Mi a különbség a rágó-, és az autógumi szerkezete között?

Eredetileg mindkettő trópusi fák tejnedvéből, a latexből készült (poliizoprén), amit savval kicsaptak és így kapták a chiclé, illetve a kaucsukot. Eleinte mindkettőt próbálták vulkanizálni, hogy kevésbé ragacsos anyagot kapjanak. Az elsőt nem sikerült, ebből lett a rágó, a másikat sikerült ebből lett az autógumi. Charles Goodyear oldotta meg a rejtélyt, a nyers kaucsukot összegyúrta néhány százalékos kénporral, majd felhevítette. A vulkanizálás során a szomszédos poliizoprén láncok kettős kötéseinek néhány helyen felszakadnak és a szomszédos láncokat kénhidak (diszulfid-hidak) kapcsolják össze térhálós szerkezetet alakítva ki. Ez a térhálós szerkezet adja a gumi rugalmasságát és keménységét egyszerre. Ma már kőolajból készített polibutadién vulkanizálásával és szénpor keverékéből készül az autógumi, de a rágógumi is javarészt szintetikus műtermék, amely ugyan megtisztítja a fogakat a lepedékektől, de mivel serkenti a gyomorsav termelődését, így károsíthatja a gyomor nyálkahártyáját. A világon évente mintegy 600 ezer tonna elhasznált rágógumi keletkezik, amely kétszerese az USA-ban elhasznált gumiabroncsok mennyiségének.

#### 42) Mi a különbség a földgáz és a PB gáz között? Szikra hatására gyullad vagy robban?

A gázpalackban (és az öngyújtókban) cseppfolyósított propán ( $C_3H_8$ ) és bután ( $C_4H_{10}$ ) keveréke található, míg a tűzhelyek többsége vezetékes földgázzal, metánnal ( $CH_4$ ) működik. Mindkettő színtelen, szagtalan, de büdösítő kéntartalmú vegyületet kevernek hozzá, hogy a szivárgást észre lehessen venni. A tiszta gáz a szikrától meggyulladva kék lánggal ég, de levegővel keveredve (pl. gázszivárgáskor) robbanóelegyet alkot, ami akár egy szikra hatására is berobban. Mindkettő tökéletes égés, de a robbanás pillanatszerű:  $CH_4 + 2O_2 = CO_2 + 2H_2O$

#### 43) Mi lehet az oka, ha a gázláng nem kék, hanem sárgás? Miért veszélyes ez?

A gázkészülékekben nagyon fontos az elégetett földgáz és az égés táplálására bevezetett levegő aránya, hogy az égés tökéletes és jó hatásfokú legyen. A tökéletlen égés leggyakrabban az égőfej eltömődésének következménye. A metán tökéletlen égése során koromszemcsék keletkeznek, melyek magas hőmérsékleten izzanak, ami sárgás színeként jelenik meg a lángban.  $CH_4 + O_2 = C + 2H_2O$   
A tűzhely, gázkazán rendszeres karbantartása létfontosságú lehet, ugyanis tökéletlen égéskor szén-monoxid is keletkezhet, amely nagyon mérgező, színtelen, szagtalan, a levegővel megegyező sűrűségű, ugyanakkor sokszorta erősebben kötődik a vér hemoglobinjához, mint az oxigén, így megakadályozza, hogy a vér oxigént szállítson. Emiatt már alacsony koncentrációban is halálosan mérgező.

#### 44) Miből készül a gyertya? Miért kell a kanóc a gyertyába és miért nem ég el?

A legrégebben használt gyertya alapanyag a sárga színű, jellegzetes szagú méhviasz, ami nagy szénatomszámú karbonsavak és nagy szénatomszámú alkoholok észtereinek keveréke. Manapság a legtöbb gyertya azonban olcsó paraffinból készül, ami a kőolaj lepárlás egyik végső terméke: 20-26 szénatomszámú alkánok keveréke. A gyertya lángja megolvastja a paraffint ( $40-60\text{ °C}$ ), kis csésze képződik, amiben olvadt paraffin lesz. A hajszálcsövesesség miatt a paraffin felszívódik a kanóc tetejére, ahol elpárolog és gőzei a gyertya lángjában elégnak. Az olvadt paraffin fogy, a láng pedig lejjebb jön. Mivel a paraffin gyulladási hőmérséklete alacsonyabb, mint a pamutszálé, ezért a kanóc csak akkor fog elégni, amikor a teteje belelóg a láng felső forró részébe. A láng világító része fényes, sárga körülbelül  $1200\text{ °C}$ -os. Itt tökéletlen égés folyik, a széntartalmú koromszemcsék felizzanak, ez adja a sárga színt.

**45) Mi a különbség a szilvapálinka és a szilva ízű szeszesital között?** A szilvapálinkát erjesztett szilva „cefréből“ főzik (desztillálják), az alkoholon kívül a szilva eredeti íz anyagait is tartalmazza. Erjedéskor a szilva cukor tartalma alakul élesztőgombák hatására etanollá és szén-dioxiddá. Ezután szűrés majd desztillálás következik, amelynek során a cefrelét forralni kezdik, és mivel az alkohol és a többi gyümölcsészter forráspontja alacsonyabb, mint a vízé, ezért a gőz alkoholra és észterekre nézve is töményebb lesz, amit aztán hűtéssel lecsapatnak. A főpárlat 40-50 v/v % körüli alkoholos oldat, amiben több száz természetes aroma vegyület (észter, aldehid) is megtalálható. A szilva ízű szeszes ital vízből, etanolból és természetazonos szilva aromából készül. A pálinka tehát drágább, de természetesebb, hagyományos, ma már védett eljárással készülő alkoholos ital, hungarikum.

**46) Miért nem ég széné a meggyújtott Gundel-palacsinta?**

A Gundel-palacsintára min. 50 V/V%-os alkoholtartalmú italt (rum, vodka) öntenek és azt meggyújtják.

Az etil-alkohol tökéletes égése:  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH} + 3\text{O}_2 = 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$  kék lánggal látható. A hő hatására elpárolgó víztartalma hűtő szerepet tölt be, és annyi hőt von el, hogy a palacsinta nem melegszik fel gyulladási hőmérsékletére, ezért nem ég, szenesedik meg.

**47) Mi a hasonlóság és mi a különbség a kenyér, a sör, a bor készítése között?** Hasonlóság, hogy mindegyik alkoholos erjedés eredményeként keletkezik, élesztőgombák hatására:  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2\text{CO}_2$

A szőlőcukor, mint kiindulási anyag, a must esetében nem meglepő, de hogyan lesz az árpából, a sörfőzés alapanyagából illetve a búzalisztből glükóz? A sör készítése során az árpát először csíráztatják, így keletkezik a maláta. Ebből aszalással, majd cefrézéssel, komlóval való ízesítéssel és főzéssel készítik el a maláta kivonatot, amelyben a magból kioldott keményítő, a csíra enzimeinek hatására, maltóz diszacharidokra, majd glükózra bomlik. Utána adják hozzá az élesztőt és indul meg az erjedés. A kelt tészták készítésekor a cukros vízben/tejben felfuttatott élesztő maga kezdi bontani a liszt keményítő tartalmát, és glükózon keresztül egyenesen alkohollá alakítja. A keletkező szén-dioxid pedig felfújja, megkeleszti a tésztát. Sütés közben az alkohol és a szén-dioxid is elillan, de a buborékok helye megmarad, és szivacsossá teszi a kenyeret. Ősszel a borospincébe menni azért veszélyes, mert az erjedéskor keletkező  $\text{CO}_2$  szagtalan gáz, nagyobb sűrűségű a levegőnél, ezért alulról tölti be a pincét, kiszorítja az oxigént, így fulladást okozhat.

**48) Hogyan készül a karamell? Miért gőzöl és miért füstöl minden tűzhelyen felejtett étel egy idő után?** A kristálycukor (vagyis a répacukor) 160°C-on megolvad, aztán 200°C-on megsárgul, majd megbarnul és jellemző illatot árasztva bomlani kezd: karamellizálódik. Ilyen hőbomlás következik be akkor is, ha sárgarépat párolunk a lábosban és kicsit megbarnul. De bármilyen ételt sütünk, párolunk vagy grillezünk, az először gőzölög, mivel a szövetek meleg hatására elveszítik víztartalmukat. További melegítésre megindul a hőbomlás is, vagyis a szerves tápanyagok (keményítő, cellulóz, fehérjék) kicsapódása, és az óriás molekulák, kisebb molekulákra való szétesése, egymással való reakciója. Ettől az étel könnyebben emészthetővé válik, amit kellemes illata és finomabb íze is elárul. Ha a melegítést, sütést a kellenél tovább folytatjuk, akkor a szerves anyagok számunkra már emészthetetlen, magas széntartalmú molekulákra bomlanak, amik kellemetlen ízű, rossz szagú, mérgező (rákkeltő) anyagok. A leozmált étel füstjében ezeket az apró, levegőben szétszórta, szilárd égéstermékeket látjuk gomolyogni.

**49) Margarint vagy vajat együnk? Mi a szerepe az emulgeálószernek a margarinban?** A vaj tejtermék, amely főleg tejszírből áll, de tejfehérjék, laktóz, ásványi anyagok és vitaminok is vannak benne. A margarinok növényi olajokból/zsírokból készülnek. A vaj adalékanyag-mentes, természetes A, D, E, K vitaminforrás. A margarinokba viszont különböző emulgeálószer, színezékek, tartósítószerkeket kevernek, illetve dúsítják vitaminokkal is. Az emulgeálószer az egymással önmaguktól nem elegyedő poláris víz, illetve apoláris zsíradék keveredését szolgálják. Ilyen apoláris molekulák a telített zsírsavakat tartalmazó kókusz és pálma zsírok, melyek a kenhetőségért, szilárdabb halmazállapotért felelősek (ázsiai esőerdők!), valamint a többszörösen telítetlen omega-3 és az omega-6 zsírsavak, melyeket szervezetünk nem képes előállítani. Ilyen azonban található az olíva olajban, sőt a halhúsban is. (<https://szupermenta.hu/a-dietetikus-gondolatai-a-vajrol>)

**50) Miből készülhet a műanyag zacskó? Mi a legnagyobb probléma vele?** A műanyagok mesterséges úton előállított szerves polimerek. Minden műanyag olyan nagy molekulájú anyag, melyet kismolekulák (monomerek) összekapcsolásával állítanak elő. Zacskók sok mindentől készülhetnek csak nejlontól nem. Miért? Mert a nejlont nagy szakítószilárdságú olyan polikondenzációs polimer, melyet inkább harisnyák, ejtőernyők, függőágyak, damilok és kötelek előállítására használnak. A zacskókat pedig többnyire a nagyon olcsó polietilénből gyártják etilén (etén) polimerizációjával:  $n \text{CH}_2 = \text{CH}_2 \rightarrow [\text{CH}_2\text{-CH}_2]_n$ , vagy ha erősebb bevásárló szatyrokat szeretnének előállítani, akkor prop-1-én polimerizációjával kapott polipropilénből indulnak ki. (esetleg polipot tesznek ropi lére:) A műanyagok többsége azonban nehezen bomlik le. Gyártásuk során a felhasznált és keletkező melléktermékek között sok a mérgező anyag (lágypítók, színezők, égésgátlók), égésükkor is rákkeltő, mérgező anyagok keletkeznek (dioxin, hidrogén-klorid stb.), ezért a leginkább környezetbarát megoldás, ha kerüljük felesleges csomagolóanyagokat, vagy politejsavból készült, biológiai úton lebomló zacskót használunk, amit nem kőolajból kiindulva, hanem magas keményítőtartalmú gabonafélékből (kukorica, rizs, búza) lehet előállítani polikondenzációval.