*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 1

**Úloha č.1**

**Sústavy látok**

Rozdeľte látky podľa ich zloženia (chemická látka, prvok, zlúčenina). Definujte zmesi a uveďte príklad. Vymenujte a popíšte základné spôsoby oddeľovania zložiek zo zmesí. Označte chemicky čisté látky: žula, chlór, destilovaná voda, pivo, NaCl, vzduch, oceľ.

**Úloha č. 2**

**Dýchací reťazec, ATP a energetická premena**

Popíšte funkciu, vznik, význam a stavbu molekuly ATP podľa priloženej schémy. Čo je dýchací reťazec a aký je jeho význam? Porovnajte dýchanie s fotosyntézou z hľadiska premeny energie. Porovnajte pevnosť väzby hemoglobínu s oxidom uhoľnatým a kyslíkom a z toho vyplývajúce dôsledky pre živý organizmus. Aplikujte informácie o energetickej hodnote potravín vo vzťahu k zásadám správnej výživy.

**Pomôcky:** Schéma molekuly ATP, schéma postavenia dýchacieho reťazca vo vzťahu k ostatným katabolickým procesom v bunke

**Úloha č. 3**

Popíšte aparatúru na oddeľovanie zložiek zo zmesí filtráciou, sublimáciou a destiláciou.

**Pomôcky:** sada základných laboratórnych pomôcok, filtračný papier, nožnice

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 2

**Úloha č.1**

**Štruktúra atómov**

Ktoré historické objavy umožnili súčasné poznanie atómu? Definujte atóm a popíšte jeho stavbu. Definujte protónové a nukleónové číslo a uveďte príklad. Vysvetlite, ktorými pravidlami sa riadi elektrónová konfigurácia atómu sa riadi vysvetlite tieto zákonitosti. Aký je rozdiel medzi nuklidom a izotopom? Uveďte príklady prvkov, ktoré sa vyskytujú vo forme izotopu.

**Úloha č. 2**

**Nukleové kyseliny**

Porovnajte štruktúru, funkcie a význam nukleových kyslín. Čím sa líši nukleotid od nukleozidu? Objasnite význam primárnej štruktúry DNA pre prenos genetickej informácie a jej vplyv na živý organizmus. Vyslovte vlastný názor na zásahy do genetického základu buniek.

**Úloha č. 3**

Uhličitan vápenatý je základnou zložkou mramoru, kriedy, ulít živočíchov. Vypočítajte:

a/ relatívnu molekulovú hmotnosť CaCO3

b/ hmotnosť 4,86 mol CaCO3

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 3

**Úloha č. 1**

**Periodická sústava prvkov**

Vyslovte periodický zákon. Popíšte polodlhú formu PTP, vysvetlite pojmy skupina, perióda, s, p, d, f blok PTP. Pomenujte jednotlivé skupiny triviálnymi názvami. Ako závisia vlastnosti prvkov od ich umiestnenia v PTP?

**Úloha č. 2**

**Sacharidy**

Vysvetlite optickú aktivitu sacharidov, odvoďte vzorce optických izomérov monosacharidov. Napíšte rovnicu oxidácie a redukcie D-glukózy. Odvoďte Haworthov vzorec D-glukózy a popíšte jej význam.

**Úloha č. 3**

# Popíšte, ako by ste dokázali, či je vo vzorke prítomný redukujúci alebo neredukujúci cukor (Fehlingovým činidlom, Tollensovým činidlom).

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 4

**Úloha č. 1**

**Chemická väzba**

Definujte pojem chemická väzba. Čo je predpokladom vzniku chemickej väzby? Aké typy chemickej väzby poznáte? Charakterizujte podstatu jednotlivých druhov chemickej väzby na konkrétnych príkladoch.

**Úloha č. 2**

**Lipidy**

Zapíšte chemickými rovnicami stužovanie tukov, ich kyslú a alkalickú hydrolýzu. Popíšte vznik tuhého a kvapalného mydla, príčinu zrážania mydla v tvrdej vode. Aké pH má vodný roztok mydla? Popíšte vplyv mydla na pokožku. Objasnite význam lipidov v organizme ako nepolárnych rozpúšťadiel.

**Úloha č. 3**

Navrhnite spôsob výroby eténu, zapíšte chemickou rovnicou, nakreslite aparatúru a vyjadrite, ako by ste ho dokázali.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 5

**Úloha č. 1**

**Názvoslovie anorganických látok**

Definujte pojem oxidačné číslo atómu prvku v zlúčenine. Aké sú najčastejšie hodnoty oxidačných čísel prvkov H, O, S, halogénov, alkalických kovov, kovov alkalických zemín v zlúčeninách? Vymenujte typy chemických vzorcov a čo jednotlivé typy vzorcov vyjadrujú. Vysvetlite na príkladoch pravidlá tvorenia vzorcov oxidov, kyselín, solí a hydroxidov. Zapíšte chemickým vzorcom molekuly týchto látok: kyslík, ozón, síra, fosfor, dusík, chlór, modrá skalica, pyrit, hasené vápno, sulfán, amoniak.

**Úloha č. 2**

**Heterocyklické zlúčeniny**

Napíšte vzorce päťčlánkových heterocyklických zlúčenin, uveďte príklady ich substitučných reakcií. Pyrol je zložkou farbív, uveďte ktorých.

**Úloha č. 3**

a) Koľko kilogramov vody potrebujeme na zriedenie 0,5 kg koncentrovanej kyseliny sírovej (96%) aby sme dostali 10 % roztok ? Aká bude celková hmotnosť pripraveného roztoku?

b) Ako by ste pripravili 0,5 litra roztoku NaCl s koncentráciou 0,25 mol. dm-3?

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 6

**Úloha č.1**

**Výpočty v chémii**

Definujte pojmy relatívna atómová hmotnosť, relatívna molekulová hmotnosť, látkové množstvo, Avogadrova konštanta, 1 mol látky, molová hmotnosť, molový objem plynu. Určte kvalitatívne zloženie a kvantitatívne zastúpenie jednotlivých prvkov v zlúčenine CaCO3. Koľko mólov a koľko molekúl predstavuje 500 g tejto látky?

**Úloha č. 2**

**Karboxylové kyseliny a ich deriváty**

Zapíšte reakcie karboxylových kyselín: neutralizácia, esterifikácia, dekarboxylácia. Napíšte vzorce funkčných derivátov karboxylových kyselín. Akou reakciou vznikajú polyestery a polyamidy?

**Úloha č. 3**

Navrhnite prípravu acetylénu, zapíšte chemickou rovnicou.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 7

**Úloha č.1**

**Roztoky**

Definujte pojmy: pravý roztok, koloidný roztok, rozpúšťadlo, rozpustená látka, nasýtený roztok, nenasýtený roztok, rozpustnosť látky, elektrolyt. Akými spôsobmi môžeme vyjadrovať zloženie roztokov? Aké typy roztokov poznáte podľa skupenstva? Uveďte konkrétne príklady.

**Úloha č. 2**

**Karbonylové zlúčeniny**

Charakterizujte karbonylové zlúčeniny. Uveďte spoločné a odlišné vlastnosti aldehydov a ketónov. Napíšte chemický vzorec a uveďte triviálny názov najznámejších karbonylových zlúčenín. Zapíšte prípravu aldehydov a ketónov (dehydrogenáciou alkoholov).

**Úloha č. 3**

Zostavte modely molekúl etánu, cyklohexánu a but–2–énu a demonštrujte vznik konformérov a stereoizomérov.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 8

**Úloha č. 1**

**Chemické reakcie**

Definujte pojmy chemická reakcia, reaktant, produkt, chemická rovnica. Porovnajte chemickú rovnicu a chemickú schému (demonštrujte na príklade). Čo hovorí zákon zachovania hmotnosti? Vysvetlite kvantitatívny význam chemickej rovnice. Vymenujte kritéria klasifikácie chemických reakcií a typy chemických reakcií. Uveďte príklady.

**Úloha č. 2**

**Biosyntéza a metabolizmus sacharidov**

Objasnite význam fotosyntézy pre vznik energeticky bohatých látok, opíšte jej priebeh a jednotlivé fázy. Posúďte zaradenie chlorofylu podľa chemického zloženia do typu organických zlúčenín. Vysvetlite proces štiepenia zložitých sacharidov na glukózu v živých sústavách.

**Úloha č. 3**

Navrhniteaparatúru na alkoholové kvasenie a následné získanie etanolu z kvasného roztoku. Na základe čoho odlíšime metanol od etanolu ?

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 9

**Úloha č.1**

**Termochémia**

Definujte pojmy exotermická a endotermická reakcia, entalpia týchto reakcií. Definujte termochemické zákony. Uveďte príklady exotermických a endotermických reakcií, zapíšte ich termochemickými rovnicami.

**Úloha č. 2**

**Dusíkaté deriváty**

Aplikujte princípy systémového názvoslovia nitroderivátov a amínov na kokrétnych príkladoch. Odvoďte všeobecné vzorce primárnych, sekundárnych a terciárnych amínov. Porovnajte acidobázické vlastnosti amoniaku, primárneho a aromatického amínu. Zapíšte redukciu nitroderivátu za vzniku amínu.

**Úloha č. 3**

Vypočítajte, koľko gramov NaCl potrebujete navážiť na prípravu 5%-ného vodného roztoku NaCl s hmotnosťou 150 gramov. Pripravte daný roztok.

**Pomôcky:** digitálne váhy, lyžička, kadička, tyčinka, odmerný valec

**Chemikálie:** NaCl, voda

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 10

**Úloha č. 1**

**Rýchlosť chemických reakcií**

Definujte pojem rýchlosť chemickej reakcie. Aplikujte princíp zrážkovej teórie, vzťah pre výpočet rýchlosti chemickej reakcie, ovplyvňovanie rýchlosti vplyvom rôznych faktorov. Uveďte príklady pomalých, rýchlych a katalyzovaných reakcií a dejov.

**Úloha č. 2**

**Deriváty karboxylových kyselín**

Aplikujte princíp systémových názvov u derivátov karboxylových kyselín a utvorte názvy a vzorce najznámejších z nich. Substitučné deriváty sa vyznačujú optickou izomériou, vysvetlite tento jav.

**Úloha č. 3**

a) Aký je vzorec zlúčeniny, ktorá obsahuje 40% C, 53,34% O, 6,6% H. Relatívna molekulová hmotnosť tejto zlúčeniny je 180.

b) Určte hmotnostný zlomok a hmotnostné percento striebra v dusičnane striebornom.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 11

**Úloha č. 1**

**s - prvky**

Charakterizujte s prvky, ich fyzikálne a chemické vlastnosti. Porovnajte vlastnosti vodíka s alkalickými kovmi. Uveďte výskyt Na, K, Mg, Ca v prírode a v zlúčeninách. Uveďte význam zlúčenín pre prax: NaCl, CaO, Ca(OH)2, CaCO3, Ca(HCO3)2.

**Úloha č. 2**

**Aromatické uhľovodíky**

Porovnajte a zapíšte chemickými rovnicami reakcie arénov (chloráciu, nitráciu) a vysvetlite ich mechanizmus. Objasnite aromatický charakter týchto zlúčenín. Ktoré arény majú praktický význam?

**Úloha č. 3**

Kyselina askorbová – vitamín C má molekulový vzorec C6H8O6. Ak ho máme v potrave nedostatok, dodávame ho do tela v podobe tabletiek. Koľko mólov a koľko molekúl vitamínu C sa nachádza v tabletke, ktorá obsahuje 500 mg vitamínu C?

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 12

**Úloha č. 1**

**Prvky 13. a 14. skupiny (III. A a IV. A)**

Popíšte minerály Al, Si a C. Vymenujte alotropické modifikácie C a popíšte ich štruktúru a vlastnosti z nej vyplývajúce. Vymenujte kyslíkaté a bezkyslíkaté zlúčeniny uhlíka. Vysvetlite vplyv CO2 ako skleníkového plynu. Vyjadrite chemickými rovnicami amfotérne vlastnosti Al. Čo je aluminotermia?

**Úloha č. 2**

**Alifatické uhľovodíky**

Určte a porovnajte na základe štruktúry vlastnosti alkánov, alkénov a alkínov. Posúďte vzťah medzi reaktivitou uhľovodíkov a typom väzby. Zapíšte reakcie alkánov, alkénov a alkínov. Vysvetlite princíp Markovníkovho pravidla pri adícii halogénvodíka na alkén.

**Úloha č. 3**

Objasnite princíp hydrolýzy v prípade NaHCO3, NaCl, NH4Cl a CH3COONH4. V akej oblasti predpokladáte pH týchto roztokov?

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 13

**Úloha č. 1**

**Prvky 15. skupiny (V. A)**

Vymenujte a charakterizujte prvky p3, ich výskyt v prírode. Vymenujte modifikácie a využitie fosforu. Popíšte bezkyslíkaté a kyslíkaté zlúčeniny dusíka. Objasnite príčinu znečistenia životného prostredia zlúčeninami dusíka. Prečo sú dusík a fosfor biogénne prvky?

**Úloha č. 2**

**Enzýmy**

Charakterizujte enzýmy a ich význam v živých organizmoch. Uveďte príklady enzýmov a princíp ich aktivity. Zhodnoťte zdravotný význam správnej tvorby enzýmov na tráviace procesy v organizme. Objasnite, prečo potraviny uložené do chladničky vydržia dlhšie čerstvé.

**Úloha č. 3**

Zostavte modely molekúl: H2O, CH3–CH3, CH3–COOH, NH3 a určte väzbovosť jednotlivých atómov.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 14

**Úloha č. 1**

**Prvky 16. skupiny (VI. A)**

Charakterizujte chalkogény, ich výskyt, základné vlastnosti, príklady najznámejších zlúčenín. Porovnajte vlastnosti kyslíka a síry, opíšte rozdiely medzi modifikáciami síry. Popíšte význam kyslíka, jeho použitie v praxi. Vysvetlite ekologické problémy súvisiace s ozónovou vrstvou.

**Úloha č. 2**

**Reakcie uhľovodíkov**

Objasnite a porovnajte priebeh reakcií organických zlúčenín a uveďte príklad substitúcie, adície, eliminácie, prešmyku, oxidácie, hydrogenácie, dehydrogenácie a polymerizácie. Čo je horenie?

**Úloha č. 3**

Navrhnite postup dôkazu katiónov s-prvkov plameňovou skúškou.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 15

**Úloha č.1**

**Prvky 17. a 18. skupiny (VII. A a VIII. A)**

Opíšte fyzikálne vlastnosti halogénov za normálnych podmienok (skupenstvo, farba sublimácia jódu, rozpustnosť v polárnych a nepolárnych rozpúšťadlách). Napíšte vzorce minerálov halových prvkov. Popíšte využitie chlóru a jeho zlúčenín.

Popíšte vlastnosti a využitie vzácnych plynov.

**Úloha č.2**

**Aminokyseliny**

Charakterizujte aminokyseliny. Vysvetlite správanie sa aminokyselín v kyslom a zásaditom prostredí. Zapíšte aminokyselinu, ktorá je opticky aktívna a vysvetlite tento jav. Napíšte reakciu vzniku dipeptidu z glycínu a alanínu.

**Úloha č. 3**

Infúzny roztok je 0,9 % roztok NaCl v destilovanej vode. Ako by ste pripravili 500 g tohto roztoku?

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 16

**Úloha č.1**

**d - prvky**

Charakterizujte d prvky a ich postavenie v rámci PTP. Popíšte význam a využitie: Cu, Zn, Cr, Mn, Fe, Hg, Au, Ag a ich zlúčenín.

**Úloha č. 2**

**Chemické znaky živých sústav**

Objasnite jednotný základ živej a neživej prírody, obsah rovnakých prvkov, spoločných zlúčenín, vymenujte chemické znaky živých sústav, biogénne prvky, makroprvky a mikroprvky, ich význam. Na konkrétnych príkladoch ilustrujte pojmy katabolická, anabolická a amfibolická dráha, exergonický a endergonický dej.

**Úloha č. 3**

Koľko cm3 vodíka vznikne reakciou zinku s HCl, ak použijeme 15g Zn? Uveďte faktory, ktoré urýchlia danú reakciu.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 17

**Úloha č.1**

**Organická chémia**

Definujte pojem organická chémia. Na základe elektrónovej konfigurácie vysvetlite väzbovosť C, O, H, S, N a halového prvku v organických zlúčeninách. Opíšte druhy väzieb v organických zlúčeninách. Uveďte typy izomérie.

**Úloha č. 2**

**Výroba železa a ocele**

Opíšte výrobu železa a ocele. Popíšte vysokú pec a deje, ktoré prebiehajú vo vysokej peci. Porovnajte vlastnosti železa a ocele. Ako sa dosahujú požadované vlastnosti ocele? Zapíšte elektrónovú konfiguráciu  26Fe.

**Úloha č. 3**

Určte stechiometrické koeficienty v rovnici:

FeSO4 + KMnO4 + H2SO4  Fe2(SO4)3 + MnSO4 + K2SO4

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 18

**Úloha č.1**

**Bielkoviny**

Charakterizujte bielkoviny a ich biologický význam pre živé organizmy. Popíšte zloženie a štruktúru bielkovín (primárnu, sekundárnu, terciárnu, kvartérnu). Chemickou rovnicou zapíšte vznik peptidovej väzby. Vysvetlite pojem denaturácia bielkovín.

**Úloha č. 2**

**Redoxné reakcie**

Doplňte stechiometrické koeficienty v rovnici: Ag + HNO3  AgNO3 + NO + H2O

Na základe usporiadania prvkov v rade napätia kovov rozhodnite, či prebehne redoxná reakcia, ak ponoríme železný klinec do roztokov: NaCl, HCl, CuSO4, H2SO4.

Rozhodnite, či prebehne reakcia: Pb(NO3)2 + Mg 

FeSO4 + Cu 

CuCl2  + Fe 

**Úloha č. 3**

Popíšte, ako by ste dokázali prítomnosť bielkoviny vo vzorkách biuretovou a xantoproteínovou reakciou. Uveďte možné zrážacie reakcie a dôkaz tryptofánu a síry v bielkovine.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 19

**Úloha č.1**

**Zdroje uhľovodíkov**

Popíšte zdroje uhľovodíkov – ropa, uhlie, zemný plyn. Objasnite spôsoby spracovania ropy, uveďte najdôležitejšie frakcie ropy a ich význam.

**Úloha č. 2**

**Protolytické reakcie**

Objasnite podstatu teórií kyselín a zásad a pojem protolytické reakcie. Na príklade vyznačte konjugované páry. V čom spočíva princíp neutralizácie? Zaraďte jednotlivé zlúčeniny a ióny medzi kyseliny a zásady a  svoje tvrdenie zdôvodnite: HCl, HNO3, HSO4-, NH3, OH-. Objasnite pojem silná kyselina, silná zásada, slabá kyselina, slabá zásada a ku každému uveďte príklad. Ako súvisí sila kyseliny s hodnotou jej disociačnej konštanty?

**Úloha č. 3**

Sodík je veľmi reaktívny prvok a s vodou reaguje prudko. Vypočítajte, koľko gramov hydroxidu sodného vznikne reakciou 50 g sodíka s vodou a koľko litrov vodíka sa pri tom uvoľní.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 20

**Úloha č.1**

**Deriváty uhľovodíkov, halogénderiváty**

Definujte pojem derivát uhľovodíkov. Vymenujte deriváty uhľovodíkov podľa funkčnej skupiny. Charakterizujte halogénderiváty. Napíšte vzorce týchto derivátov: chloroform, bromoform, jodoform, chlorid uhličitý, vinylchlorid, teflón, freóny.

**Úloha č. 2**

**Redoxné reakcie**

Objasnite podstatu oxidácie a redukcie. Uveďte príklady látok, ktoré pôsobia ako oxidovadlá alebo redukovadlá. Popíšte oxidačno – redukčné deje prebiehajúce na anóde a katóde pri elektrolýze napr. NaCl. Aplikujte tieto deje do praxe a poukážte na možnosti ich využitia.

**Úloha č. 3**

Navrhnite, ako by ste dokázali nasýtené uhľovodíky od nenasýtených a odôvodnite princíp dôkazu. Zhodnoťte, či ide o špecifický dôkaz.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 21

**Úloha č. 1**

**Charakteristika a rozdelenie organických látok**

Charakterizujte organické látky, opíšte väzby v molekulách organických látok, definujte pojmy: acyklický - priamy, rozvetvený, cyklický reťazec. Rozdeľte uhľovodíky podľa ich štruktúry a nasledujúce uhľovodíky zaraďte do systému uhľovodíkov:

bután, metylbután, 1,2-dimetylcyklohexán, but-2-én, acetylén, vinylchlorid

**Úloha č.2**

**Termochemické reakcie**

a) Ktoré z uvedených reakcií sú endotermické?

2 NH3 (g) 3 H2 (g) + N2 (g) H= 92, 4 kJ. mol–1

H2 (g) + Br2 (g)  2 HBr (g) H= -71 kJ.mol-1

b) Napíšte termochemickú rovnicu tepelného rozkladu CaCO3, ak viete, že na rozklad 1 molu tuhého CaCO3 na 1 mol tuhého CaO a 1 molu plynného CO2 treba dodať teplo 178 kJ.

c) Na základe termochemickej rovnice 2 CO (g) + O2 (g)  2 CO2 (g) H = -566 kJ mol-1 napíšte hodnotu reakčného tepla reakcie 2 CO2 (g)  2 CO (g) + O2 (g).

**Úloha č.3**

Napíšte rovnicu výroby chlóru a jeho dôkaz.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 22

**Úloha č. 1**

**Kyslíkaté deriváty**

Definujte pojmy: hydroxyderiváty, alkoholy, fenoly a étery. Rozdeľte hydroxyderiváty podľa rozdielnych znakov v ich štruktúre a podľa konštitúcie ich molekuly (primárne, sekundárne, terciárne). Zapíšte vzorcami lieh, glycerol, etylénglykol.

**Úloha č. 2**

**Metabolizmus a biosyntéza lipidov a bielkovín**

Opíšte princíp hydrolýzy lipidov, β-oxidáciu mastných kyselín a jej konečný produkt acetylkoenzým A. Opíšte proces proteosyntézy, jej lokalizáciu a hydrolýzu bielkovín enzýmami na aminokyseliny.

**Úloha č. 3**

Popíšte aparatúru na laboratórnu výrobu kyslíka rozkladom peroxidu vodíka. Ako by ste previedli dôkaz prítomnosti kyslíka?

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 23

**Úloha č. 1**

**Aldehydy a ketóny**

Definujte pojmy: karbonylové zlúčeniny, aldehydy, ketóny. Zapíšte vzorce najznámejších aldehydov a ketónov a popíšte ich výskyt, význam a vlastnosti. Napíšte vzorec močoviny. Ktoré významné makromolekulové látky sa vyrábajú z aldehydov?

**Úloha č. 2**

**Chemická rovnováha**

Aplikujte poznatky o chemickej rovnováhe na príklade jednotlivých typov chemických reakcií. Odvoďte vzťah pre rovnovážnu konštantu a popíšte faktory ovplyvňujúce chemickú rovnováhu. Uveďte príklady využitia princípu pohyblivej chemickej rovnováhy v bežnom živote.

**Úloha č. 3**

Navrhnite aparatúru na prípravu oxidu uhličitého z uhličitanu vápenatého. Napíšte rovnicu prebiehajúcej chemickej reakcie. S využitím dostupných pomôcok zrealizujte pokus na dôkaz prítomnosti CO2.

**Pomôcky:** roztok vápennej vody, kadička, slamka

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 24

**Úloha č. 1**

**Karboxylové kyseliny**

Definujte pojem karboxylové kyseliny. Rozlíšte karboxylové kyseliny podľa počtu funkčných skupín a uhľovodíkového zvyšku. Napíšte vzorce najdôležitejších karboxylových kyselín: mravčia, octová, palmitová, steárová, olejová, maleínová, benzoová, ftalová a popíšte ich využitie.

**Úloha č. 2.**

**Komplexotvorné reakcie**

Objasnite podstatu komplexných zlúčenín, ich stavbu, zloženie. Pomenujte zlúčeniny: [Ag(NH3)2]OH, K4[Fe(CN)6], K3[Fe(CN)6], Na3AlF6]. Napíšte tieto vzorce: tetrajodozinočnatan draselný, síran tetraammínmeďnatý Uveďte príklady dôležitých koordinačných zlúčenín a ich využitie (komplexy Fe, Mg, Co) v živých systémoch.

**Úloha č. 3**

Nakreslite a popíšte elektrolýzu roztoku NaCl a porovnajte s elektrolýzou taveniny NaCl.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 25

**Úloha č. 1**

**Alkaloidy**

Alkaloidy sú prírodné látky, ktoré majú fyziologické účinky. Ktorá skupina chemických zlúčenín tvorí ich základ? Uveďte príklady najznámejších alkaloidov a ich význam. Objasnite nebezpečenstvo vzniku drogovej závislosti a jej dôsledkov.

**Úloha č. 2**

**Citrátový cyklus**

Popíšte Citrátový cyklus podľa priloženej schémy a objasnite jeho význam.

**Pomôcky:** Schéma Citrátového cyklu

**Úloha č. 3**

Popíšte zásady bezpečnosti pri práci v chemickom laboratóriu. Pomenujte základné chemické sklo a iné pomôcky používané v chemickom laboratóriu.

**Pomôcky:** sada základných laboratórnych pomôcok

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 26

**Úloha č. 1**

**Lipidy**

Dôležitou súčasťou živých organizmov sú lipidy. Porovnajte štruktúru, vlastnosti a biologický význam tukov a voskov. Vysvetlite rozdiel medzi zložením pevných a kvapalných tukov. Čo je podstatou stužovania a žltnutia tukov? Aký je biologický význam lipidov?

**Úloha č. 2**

a) Uveďte príklady a zapíšte chemickou rovnicou: chemický rozklad, zlučovanie, redoxnú reakciu, protolytickú reakciu.

b) Aký typ reakcie vyjadrujú tieto rovnice?

CH2 = CH2 + HCl  CH3 – CH2 – Cl

CH3 – CH2 - CH2 –OH + H2SO4  CH3 – CH = CH2 + H2O + H2SO4

c) Daná je trojica zlúčenín: etán, etén, acetylén, určte, v ktorej z nich je väzba medzi atómami uhlíka: najdlhšia, najpevnejšia, najkratšia, dvojitá, jednoduchá.

**Úloha č. 3**

Navrhnite prípravu vodíka v jednoduchej aparatúre. Nakreslite túto aparatúru a rovnicou vyjadrite, ako by ste vodík dokázali.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 27

**Úloha č. 1**

**Sacharidy**

Popíšte výskyt sacharidov v prírode a ich biologický význam. Rozdeľte sacharidy podľa zloženia, počtu uhlíkov a funkčných skupín. Zapíšte štruktúrnym vzorcom glukózu, fruktózu a ribózu.

**Úloha č. 2**

Napíšte vzorce všetkých izomérov butánu a pentánu.

Napíšte vzorce zlúčenín: 2-etylbuta-1,3-dién, 2,3-dimetylbut-2-én, vinylbenzén, 2,3-dimetyloktán.

Aký typ izomérie je v týchto zlúčeninách:

CH2 = CH CH3 – C – H

OH O

CH2 = CH – CH2 – CH3  CH3 – CH = CH – CH3

CH3 – CH2 – O – CH2 – CH3 CH3 – O – CH2 – CH2 – CH3

**Úloha č. 3**

V laboratóriu bolo v jednej kadičke 150 g 20% roztoku látky X a v inej 450 g 60% roztoku látky X. Laborantka obidva roztoky zmiešala. Akú hodnotu hmotnostného zlomku napísala na štítok, ktorým označila výsledný roztok ?

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 28

**Úloha č. 1**

**Heterocyklické zlúčeniny**

Definujte pojem heteroatóm, heterocyklická zlúčenina. Napíšte vzorce najdôležitejších šesťčlánkových zlúčenín a popíšte ich význam. Objasnite zásaditosť pyridínu, uveďte príklady substitučných reakcií.

**Úloha č. 2**

Aplikujte vzťah pre iónový súčin vody a vzťah pre výpočet pH roztokov, prepočet pH a pOH. Zoraďte roztoky od najkyslejšieho po najzásaditejší:

pH=7, [H3O+]=10-6mol.dm-3, [OH-]=10-4mol.dm-3, pH=2, [OH-]=10-10mol.dm-3.

Vymenujte acidobázické indikátory. Ako môžeme predpovedať sfarbenie univerzálneho indikátorového papierika v rôznych roztokoch (napr. v octe, v pitnej vode a vo vodnom roztoku mydla)?

**Úloha č. 3**

Nakreslite a popíšte aparatúru na výrobu NH3. Ako by ste túto látku dokázali? Popíšte jej vlastnosti.

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 29

**Úloha č. 1**

**Makromolekulové látky**

Vysvetlite pojmy: monomér, polymér, makromolekula, polymerizačný stupeň. Zapíšte polymerizáciu eténu, propénu, styrénu, PVC, PTFE. Popíšte fyzikálne a chemické vlastnosti plastov, ich význam a ich použitie.

**Úloha č. 2**

a) Určte, aký je maximálny počet elektrónov pri obsadení všetkých orbitálov s hlavným kvantovým číslom n = 3.

b) Aký orbitál je charakterizovaný číselnými hodnotami týchto kvantových čísel: n = 2, l = 1?

c) Máme elektroneutrálny atóm s elektrónovou konfiguráciou: 1s22s22p63s13p1. Rozhodnite, či táto konfigurácia zodpovedá základnému alebo excitovanému stavu daného atómu.

d) S využitím rámčekového diagramu umiestnite 8 elektrónov do 3d orbitálu. Aké pravidlá a zákonitosti ste uplatnili pri ich umiestňovaní?

**Úloha č. 3**

Navrhnite spôsob prípravy sulfánu, nakreslite aparatúru a vysvetlite dôkaz tejto látky. Prečo je sulfán významným analytickým činidlom?

*Maturitné zadania z chémie*

## Zadanie 30

**Úloha č.1**

**Chémia ako prírodná veda**

Charakterizujte predmet štúdia chémie, chemický dej, chemickú reakciu. Vymenujte rôzne chemické disciplíny (hraničné a aplikované disciplíny). Popíšte chemickú výrobu, chemický priemysel a jeho vplyv na životné prostredie.

**Úloha č. 2**

**Názvoslovie anorganických zlúčenín**

Aké sú zásady tvorby názvov binárnych zlúčenín? Pomenujte jednotlivé zlúčeniny, resp. napíšte ich vzorce a zaraďte ich do jednotlivých skupín anorganických látok: Cl2O7, LiH, Mg(OH)2, H2S, H4P2O7, KHSO3, Na2CO3 . 10H2O, K3[Fe(CN)6], oxid meďný, kyselina trihydrogénboritá, hydrogénfosforečnan amónny, síran tetraammínmeďnatý. Zapíšte vzorce kyseliny sírovej, amoniaku a oxidu uhličitého stechiometrickým, štruktúrnym a elektrónovým vzorcom. V uvedených vzorcoch doplňte namiesto indexu x číslo a zlúčeninu pomenujte: HClIIIOx, NaxHPVO4, K2CrVIxO7.

**Úloha č. 3**

Zapíšte, ako by ste vyjadrili vzťah pre výpočet rovnovážnej konštanty chemickej reakcie:

4NH3 (g) + 5 O2 (g) → 4NO (g) + 6H2O (g) H = - 906 kJ/mol

Na ktorú stranu sa posunie rovnováha uvedenej chemickej reakcie:

1. znížením koncentrácie O2, b) ochladením reakčného systému,
2. pridaním katalyzátora?

**Všeobecné pomôcky**

Periodická sústava prvkov

Stavebnica molekulových modelov

Matematické, fyzikálne a chemické tabuľky

Jednoduchá kalkulačka

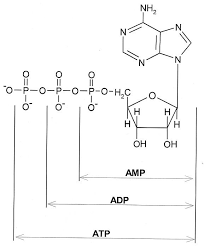
Modely kryštálových mriežok a molekulových orbitálov



**Príloha** k zadaniu č. 25, úloha č.2 Schéma Citrátového cyklu



**Príloha**  k zadaniu č.1 úloha č.2 ATP



**Príloha**

k zadaniu č.1 úloha č.2 Schéma postavenia dýchacieho reťazca vo vzťahu k ostatným katabolickým procesom v bunke