

Az első (A) altétel témakörei:

Általános kémia

1. Atomszerkezet
2. Kémiai kötések
3. Molekulák, összetett ionok
4. Anyagi halmazok
5. Kémiai átalakulások

Szervetlen kémia

1. A hidrogén
2. A nemesgázok
3. A halogénelemek és vegyületeik
4. Az oxigéncsoport elemei és vegyületeik
5. A nitrogéncsoport elemei és vegyületeik
6. A szénsoport elemei és vegyületeik
7. A fémek

Szerves kémia

1. A szerves vegyületek általános jellemzői
2. A szénhidrogének
3. A halogéntartalmú szerves vegyületek
4. Az oxigéntartalmú szerves vegyületek
5. A nitrogéntartalmú szerves vegyületek
6. A szénhidrátok
7. A fehérjék
8. A nukleinsavak
9. A műanyagok
10. Energiagazdálkodás

Kémia középszintű szóbeli érettségi B tételrész 2022

1)

b) Szén-dioxid vizes oldatának kémhatása, forralása. (Elvégzendő)

Két kémcső mindegyikébe öntsön kb. félig szénsavas ásványvizet. Mind a kettőbe tegyen néhány csepp metilvörös-indikátort! Ezután az egyik kémcső tartalmát melegítse óvatosan! Figyelje meg, mi tapasztalható a kémcsövekben a melegítés előtt! Figyelje meg mind a két kémcsőben a színek esetleges változását! Magyarázza a látottakat!

Szükséges eszközök és anyagok:

2 darab kémcső	metilvörös-indikátor
kémcsőállvány	cseppentő
kémcsőfogó csipesz	szénsavas ásványvíz
borszeszegő	védőszemüveg
gyufa	gumikesztyű
műanyag tálca	hulladékgyűjtő

2)

b) Gázfejlődéses reakciók (Nem elvégzendő feladat munkalappal)

Két főzőpohár közül az elsőben szilárd nátrium-karbonát, a másodikban cinkpor van. A két főzőpohárban híg (2 mol/dm^3 koncentrációjú) sósavat öntünk. Mindkét esetben színtelen gáz fejlődik. Írja fel a kémiai reakciók egyenleteit! Hogyan kell az adott gázokat felfogni lombikban? Miért? Szín illetve vízzoldhatóság alapján hogyan azonosítaná a szilárd anyagokat?

Töltse ki a **munkalapot**!

3)

b) Étolaj oldódásának vizsgálata (Elvégzendő)

Három kémcsőben étolaj van. Az első kémcsőbe öntsön kétujjnyi vizet, a másodikba kétujjnyi sebbenzint, a harmadikba négyujjnyi szappanoldatot! Figyelje meg a folyadékok elhelyezkedését, majd mindegyik kémcső tartalmát többször alaposan rázza össze! Értelmezze tapasztalatait! Milyen típusú anyagi rendszerek képződtek?

Szükséges anyagok és eszközök:

műanyagtálca
kémcsőállvány
3db, $0,5\text{-}0,5 \text{ cm}^3$ étolajat tartalmazó kémcső
1 db sebbenzint tartalmazó kémcső
szappanreszelékből készített, vattán átszűrt tömény szappanoldatot tartalmazó 100 cm^3 -es főzőpohár
desztillált víz
védőszemüveg
gumikesztyű
hulladékgyűjtő

4)

b) Jód reakciója biológiai anyagokkal (Nem elvégzendő feladat munkalappal)

Háromujjnyi keményítőt kémcsőbe öntünk. Lugol-oldatot (kálium-jodidos jódoldat) öntünk a kémcsőbe, illetve óraüvegen található zsírra és burgonyára. A keményítő oldat és a félbe vágott burgonya sötétkék színűre változik, a zsírral nem történik változás.

Értelmezze és magyarázza a kísérletek tapasztalatait!

Töltse ki a **munkalapot!**

5)

b) A savak erőssége, kémiai reakciója kalcium-karbonáttal és a vassal. (Elvégzendő)

Oldjon fel kevés citromsavat vízben. Cseppentsen külön-külön ebből, illetve 2 mol/dm³-es sósavból az óraüvegen található mészkőporra! Öntsön a citromsavoldatból és a sósavból is egy-egy kis főzőpohárba, majd helyezzen a két edénybe - rövid időre - egy-egy vasszeget! Jegyezze fel tapasztalatait, és magyarázza meg a látottakat! Indokolja meg, hogy melyik savat használják vastárgy vízkömentesítésére! Írja fel a sósavval lejátszódó kémiai változások egyenleteit!

Szükséges eszközök és anyagok:

műanyag tálca	vegyszeres kanál
3 db főzőpohár	keverőbot
desztillált víz	cseppentő
2 mol/dm ³ -es sósav	védőszemüveg
szilárd citromsav	gumikesztyű
mészkőpor 2 db óraüvegen	hulladékgyűjtő
2 db vasszeg	

6)

b) Különböző vegyületek vizes oldatának kémhatása. (Elvégzendő)

Három fehér szilárd anyagot kell azonosítani. A tálcán levő eszközök, víz és indikátorok segítségével azonosítsa, hogy melyik óraüvegen van a citromsav, a kristálycukor és a szappan reszelék!

Szükséges eszközök és anyagok:

műanyag tálca	kémcsövek
3 számozott óraüveg	univerzál indikátor és fenolftalein
citromsav	vegyszeres kanál
szappanreszelék	hulladékgyűjtő
kristálycukor	gumikesztyű
desztillált víz	védőszemüveg

7)

b) Sósav, nátrium-hidroxid azonosítása a pH-jának becslése alapján. (Elvégzendő)

Négy kémcsőben, ismeretlen sorrendben az alábbi oldatokat találja: 0,1 mol/dm³, illetve 0,001 mol/dm³ koncentrációjú sósav, 0,1 mol/dm³, illetve 0,001 mol/dm³ koncentrációjú nátrium-hidroxid oldat. A pH-papír és a színskála segítségével azonosítsa az oldatokat!

Szükséges eszközök és anyagok:

4 db sorszámított kémcső az oldatokkal	műanyag tálca
0,1 mol/dm ³ koncentrációjú sósav	kémcsőállvány
0,1 mol/dm ³ koncentrációjú nátrium-hidroxid oldat	csipesz
0,001 mol/dm ³ koncentrációjú sósav	védőszemüveg
0,001 mol/dm ³ koncentrációjú nátrium-hidroxid oldat	gumikesztyű
pH-papír színskálával, pH = 1-14 tartományban	hulladékgyűjtő

8)

b) Szőlőcukor és a répacukor azonosítása. (Elvégzendő)

A tálcán szőlőcukor, illetve répacukor van a sorszámozott kémcsövekben. Annak eldöntésére, hogy melyik kémcső mit tartalmaz, végezze el a következő vizsgálatot:

Öntsön az üres kémcsövekbe kb. 1-1 cm³ ezüst-nitrát oldatot, adagoljon hozzá annyi ammóniaoldatot, hogy a kezdetben keletkező csapadék éppen feloldódjon. Tegyen a vizsgálandó cukor oldatokból az így elkészített oldatokhoz, majd enyhén melegítse a kémcsöveket.

Rögzítse és értelmezze a vizsgálat tapasztalatait, azonosítsa a kémcsövek tartalmát!

Szükséges eszközök és anyagok:

műanyag tálca	gyufa
szőlőcukor oldat	ammóniaoldat
répacukor oldat	ezüst-nitrát oldat
kémcsőállvány	védőszemüveg
2 db üres kémcső	gumikesztyű
kémcsőfogó	hulladékgyűjtő
borszeszégő	

9)

b) Fehérjék tulajdonságai. (Elvégzendő)

Végezze el a sorszámozott kémcsövekben levő tojásfehérje-oldattal a következő kísérleteket:

Az első kémcsőben lévő tojásfehérje-oldathoz cseppentsen néhány csepp ólom-nitrát oldatot, másodikhoz sósav-oldatot, a harmadikhoz kb. 1 cm³ réz-szulfát oldatot, majd néhány csepp nátrium-hidroxid oldatot!

Rögzítse és értelmezze a vizsgálat tapasztalatait!

Szükséges eszközök és anyagok:

műanyag tálca	sósav-oldat
kémcsőállvány	réz-szulfát oldat
cseppentő	nátrium-hidroxid oldat
3 db kémcső tojásfehérje-oldat (kb 1/3	védőszemüveg
kémcsőnyi)	gumikesztyű
ólom-nitrát oldat	hulladékgyűjtő

10)

b) Galvánelem vizsgálata (Nem elvégzendő feladat munkalappal)

Standard Cu/Cu²⁺ (aq) elektródból, valamint egy ismeretlen standard fém/fémion (aq) elektródból galvánelemet állítottunk össze. A galvánelem két pólusa között megmérve az elem elektromotoros erejét 1,1 V adódott! Adja meg, milyen fémből készült az ismeretlen elektród! Írja fel a galvánelem működése közben lejátszódó elektródfolyamatok egyenleteit! Töltse ki a **munkalapot!**

11)

b) Gázok megkülönböztetése (Nem elvégzendő feladat munkalappal)

Három azonos tömegű és térfogatú, zárható tartályban azonos állapotú hidrogén-klorid-, hidrogén- illetve ammóniagáz található. Ha csak táramérleg állna rendelkezésére, hogy azonosítaná a három különböző anyagi minőségű gázt? Válaszát indokolja! Nedves indikátorpapír segítségével hogyan azonosítaná a gázokat? Indoklását reakcióegyenletek felírásával is támassza alá!

Töltse ki a munkalapot!

12)

b) Kémhatás vizsgálat (Nem elvégzendő feladat munkalappal)

Három óraüvegen három fehér port találunk: nátrium-klorid, ammónium-klorid, illetve nátrium-karbonát. Mind a három anyagból oldatot készítünk. Univerzális indikátorpapírral megvizsgáljuk az oldat kémhatását. Ismertesse a kísérlet során várható tapasztalatokat és értelmezze azokat!

Töltse ki a **munkalapot!**

13)

b) Jód szublimálása, nátrium-hidroxid exoterm oldódása. (Elvégzendő)

A kémcsőben elporított jódkristály található, a kémcsövet vattadugóval zárták le. Töltsön kb. 50 cm³ desztillált vizet egy főzőpohárba. Nagyon óvatosan adja a vízhez a bemérő edényben előkészített két vegyszeres kanálnyi nátrium-hidroxidot és kevergetés közben oldja fel! Tegye a jódot tartalmazó kémcsövet az oldatba! Jegyezze fel tapasztalatait és magyarázza meg a látottakat!

Szükséges eszközök és anyagok:

műanyag tálca	szilárd jód
kémcsőállvány	nátrium-hidroxid
kémcső	desztillált víz
vegyszeres kanál	védőszemüveg
vattadugó	védő(fogó)kesztyű
kb. 100 cm ³ -es, magas főzőpohár	hulladékgyűjtő
üvegbot	

14)

b) Szappan habzása desztillált vízben, savas- és kalcium-klorid tartalmú oldatban. (Elvégzendő)

A tálcán lévő négy darab kémcsőben azonos mennyiségű szappanforgács van. Öntsön a kémcsövekbe rendre desztillált vizet, kalcium-klorid oldatot, sósavat, illetve csapvizet! Rázza össze és vizsgálja meg, hogy melyik esetben milyen a habképződés, és magyarázza meg a jelenséget!

Szükséges eszközök és anyagok:

műanyag tálca	csapvíz
szappanforgács	desztillált víz
8 darab kémcső	védőszemüveg
kémcsőállvány	gumikesztyű
kalcium-klorid oldat	hulladékgyűjtő
sósav	

15)

b) Vas(II)-szulfát oldat és réz; réz(II)-szulfát oldat és vas. (Elvégzendő)

Töltsön egy főzőpohárba vas(II)-szulfát oldatot, egy másik főzőpohárba pedig réz(II)-szulfát oldatot! Csipesz segítségével a vas(II)-szulfát oldatba helyezzen egy rézlemezt, a réz(II)-szulfát oldatba pedig vaslemezt! Várakozzon néhány percet, majd a csipesszel vegye ki a fémlemezeket, és helyezze azokat egy-egy óraüvegre! Magyarázza meg a látottakat! Írja fel a reakció(k) ioneqyenletét!

Szükséges eszközök és anyagok:

műanyag tálca	vaslemez
2 darab kisebb főzőpohár	desztillált víz
1 darab csipesz	védőszemüveg
2 darab óraüveg	gumikesztyű
0,5 mol/dm ³ koncentrációjú vas(II)-szulfát oldat	hulladékgyűjtő
0,5 mol/dm ³ koncentrációjú réz(II)-szulfát oldat	
rézlemez	

16)

b) Vegyületek azonosítása oldékonyságuk és sósavval való reakciójuk alapján. (Elvégzendő)

A tálcán két kémcsőben azonos anyagi minőségű fehér port talál! Sósav és desztillált víz segítségével állapítsa meg, hogy a kémcsövek nátrium-karbonátot, kalcium-karbonátot vagy kálium-kloridot tartalmaznak-e!

Jegyezze fel a tapasztalatait és indokolja meg a látottakat!

Szükséges eszközök és anyagok:

műanyag tálca	hulladékgyűjtő
kémcsőállvány	gumikesztyű
2 kémcsőbe az egyik ismeretlen anyag	védőszemüveg
desztillált víz	üres kémcsövek
sósav	

17)

b) Ezüst-nitrát, nátrium-karbonát és nátrium-hidroxid oldat azonosítása. (Elvégzendő)

Három kémcsőben a következő három színtelen folyadékot találja valamilyen sorrendben: ezüst-nitrát oldat, nátrium-karbonát oldat és nátrium-hidroxid oldat. Egy kis főzőpohárban sósav van. Ennek segítségével azonosítsa a három kémcső tartalmát! Írja fel a lejátszódó reakciók egyenletét!

Szükséges eszközök és anyagok:

műanyag tálca	tömény nátrium-karbonát oldat
kémcsőállvány	nátrium-hidroxid oldat
3 darab kémcső az oldatokkal	2 mol/dm ³ koncentrációjú sósav
1 darab kis főzőpohár	védőszemüveg
ezüst-nitrát oldat	gumikesztyű
sósav	hulladékgyűjtő

18)

b) Sósav, nátrium-hidroxid oldat és víz azonosítása. (Elvégzendő)

Három kémcső mindegyikében szintelen folyadékot talál. Az egyikben $0,1 \text{ mol/dm}^3$ koncentrációjú sósav, a másikban $0,1 \text{ mol/dm}^3$ koncentrációjú nátrium-hidroxid oldat, a harmadikban desztillált víz van, nem feltétlenül ebben a sorrendben. Mindhárom kémcső tartalmát öntse kétfelé az üres kémcsövek felhasználásával. Az eredeti három kémcsőbe cseppentsen fenolftalein indikátort, az újonnan kapott három kémcsőbe pedig metilnarancs-indikátort. Magyarázza meg a látottakat! Azonosítsa a kémcsövek tartalmát!

Szükséges eszközök és anyagok:

műanyag tálca	desztillált víz
3 darab kémcső	fenolftalein indikátor
kémcsőállvány	metilnarancs-indikátor
$0,1 \text{ mol/dm}^3$ koncentrációjú sósav	2 darab cseppentő
$0,1 \text{ mol/dm}^3$ koncentrációjú nátrium-hidroxid oldat	védőszemüveg
hulladékgyűjtő	gumikesztyű

19)

b) Nátrium és a kálium reakciója vízzel. (Nem elvégzendő feladat munkalappal)

Egy-egy üvegcádat félig töltsünk meg vízzel, és mindkettőhöz adjunk hozzá 4-5 csepp fenolftalein indikátort. Majd az egyikbe a vízre borsónyi nagyságú nátrium darabkát, a másikba pedig kálium darabkát tegyük!

Értelmezze a kísérletet és válaszoljon a **munkalapon** feltett kérdésekre!

20)

b) Kémiai reakciók típusai. (Elvégzendő)

A tálcán lévő vegyszerek és eszközök felhasználásával végezze el a következő kémcső reakciókat:

sósav + ezüst-nitrát oldat

sósav + fenolftaleines nátrium-hidroxid oldat

sósav+magnézium forgács

A tapasztalatok mellett állapítsa meg, hogy melyik reakció:

a) redoxireakció

b) sav-bázis reakció

c) csapadékképződéssel járó reakció

Írja fel a reakciók egyenleteit is!

Szükséges eszközök és anyagok:

műanyag tálca	magnézium forgács
kémcsőállvány	védőszemüveg
3 db kémcsőben sósav oldat	gumikesztyű
ezüst-nitrát oldat	hulladékgyűjtő
fenolftaleines nátrium-hidroxid oldat	vegyszereskanál