

<b>MTT Hevesy György Kémiai Verseny 7. évfolyam 2013/2014. 1. forduló</b>	Iskola neve:	
	Címe:	
	Versenyző neve:	
	Felkészítő tanár neve:	
Csongrád megye	Elért pontszám:	/50 pont

**1. Feladat** \_\_\_\_\_ / 6 pont

Az alábbi táblázat veszélyességi jeleinek megnevezése összekeveredett.

Tedd helyessé a piktogramok értelmezését!

Írd az ábrák alá a hozzájuk tartozó helyes megnevezés betűjelét! (A képek nagyíthatók!)

				<p><b>2. Feladat</b> ( _____ / 6 pont</p>
--	--	--	--	---

Kémiai BETŰ MIX

Melyik laboratóriumi eszközök nevét rejtik az összekeveredett betűk? Írd be a helyes neveket!

a)	MBÖOLGBIKM	
b)	LÁNEVMCÁLSYKÓ	
c)	VARÜGÓE	
d)	LOÉTFGYGEÓ	
e)	PÁHZORÓOF	
f)	MÖENÉGERHR	

**3. Feladat** \_\_\_\_\_ / 11 pont

Melyik kémiai kifejezések rejtőznek az alábbi SZÓTAG MIX-ben?

- Ábécé sorrendbe írva sorold fel a rejtőzködő kémiai kifejezéseket! (Minden szótagot csak egyszer használhatsz!
- Karikázd be a kémiai reakciókat jelentő kifejezéseket!

NÁS	MÁ	LE	OL	ROB	LE	BA	RÍ	CI	PÁR
SZUB	ROL	É	LI	Ó	SZÁ	CSA	GÉS	OL	RAZ
DÁS	TÁS	DÓ	AP	PÁ	GÁS	DÁS	PÓ	LÁS	

Megfejtés:


**4. Feladat** \_\_\_\_\_ / 12 pont

Melyik anyagra ismersz rá? Az anyag nevével válaszolj!

- Létfontosságú folyadék, jó oldószer: .....
- Létfontosságú gázelegy:.....
- Vakító lánggal égő fém: .....
- Nagy sűrűségű, szobahőmérsékleten cseppfolyós fém: .....
- Mágnesezhető fém: .....
- A parázsló gyújtópálcát lángra lobbantó gáz: .....

- g) Az égő gyújtópálcát eloltó gáz:: .....
- h) Sárga szilárd anyag, égéstermékét hordók fertőtlenítésére is használják: .....
- i) Égésterméke a meszes vizet „zavarossá” teszi: .....
- j) Szürke kristályos anyag, hevítve szublimál: .....
- k) Szürke kristályos anyag, hevítésekor oxigén keletkezik: .....
- l) Cseppfolyós állapotban a belemártott virágszirmot üveg keménységűvé változtatja:  
.....

**5. Feladat** \_\_\_\_\_ / 7 pont

Négyféle asszociáció.

A megfelelő betű beírásával válaszolj!

A) folyékony      B) szilárd      C) mindkettő      D) egyik sem

a)	A halmaz részecskéi helyben rezegnek.	
b)	A halmaz részecskéi között van összetartó erő.	
c)	Adott hőmérsékleten és nyomáson a halmaz térfogata változó.	
d)	Adott hőmérsékleten és nyomáson a halmaz alakja változó.	
e)	Szublimáció során ez a halmazállapot „kimarad”.	
f)	0 °C –on a víz ilyen halmazállapotú lehet:	
g)	A halmaz részecskéi kitöltik a rendelkezésükre álló teret.	

**6. Feladat** \_\_\_\_\_ / 8 pont

I. Hány kilogramm oxigén van abban a frissen szellőztetett tanteremben, melynek hosszúsága 8 m, szélessége 5 m, magassága 2,8 m. Az oxigéngáz sűrűsége pedig 1,31 g/ cm<sup>3</sup>. A szükséges adatok felhasználásával számolj!

II. A tanóra végére a levegő mely összetevőjének aránya fog

- a) növekedni? .....
- b) csökkenni? .....
- c) Állításod indokold!

**Beküldési határidő: 2014. január 9.**

**Levelezési cím:**

A megye és HMVH megyei jogú város iskoláinak:  
**Szentesi Koszta József Általános Iskola**  
 6600 Szentese, Köztársaság u.6.  
 Balogh Terézia

Szeged megyei jogú város iskoláinak:  
**Béke Utcai Általános Iskola, Szeged**  
 6722 Szeged, Béke u. 7/9.  
 Melega Jánosné