



A feladatokat írta:
 Harkai Jánosné,
 Szeged
Lektorálta:
 Széchenyiné Lőrincz Ilona,
 Szolnok

Név:

.....
Iskola:

.....
Beküldési határidő: 2017. január 13.

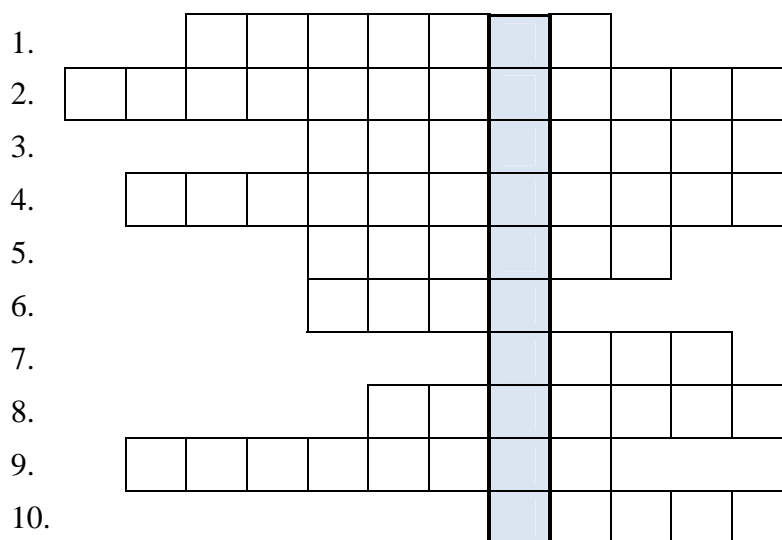
Curie Kémia Emlékverseny
8. évfolyam III. forduló 2016/2017.

Feladat	1.	2.	3.	4.	5.	Összesen	%	Javította
Pontszám								

1. feladat

14 pont

Fejtsd meg a rejtvényt, határozd meg a fogalmat és írd két példát!



1. Étélízesítésre használt sav.
2. Folyadékok elválasztási módszere.
3. A desztillált víz kémhatása.
4. Itt találhatók az elektronok az atomban.
5. Szén-dioxidban található szén-oxigén közti kovalens kötés fajtája.
6. Zöldessárga, mérgező gáz, vízben jól oldódik.
7. A felső légrétegben található.
8. A víz molekulája ilyen jellegű.
9. Kék színű kristályos anyag, permetezésre használjuk.
10. Az üveg szerkezete.

Megoldás:

Meghatározás:

.....

Példák:

2. feladat

14 pont

Kémiai TOTO

	1	X	2	tipp
Kripton töltésű izzó feltalálója	Hevesy György	Bródy Imre	Irinyi János	
Az elektronleadás	redukció	sav-bázis reakció	oxidáció	
Másodrendű kötés	víz hidrogénkötése	fémes kötés	ionkötés	
A fémek kénnel alkotott sói	szulfátok	szulfitok	szulfidok	
Lúgos kémhatás okozója	hidroxid ion	ammónium ion	oxónium ion	
Kalcium-oxid hétköznapi neve	oltott mész	égetett mész	mészkő	
Szén-monoxidban található kötések száma	kétszeres	háromszoros	egyszeres	
Amfoter jellemű	alumínium	kén	kalcium	
A tömegszám	az atom tömege	protonok+neutronok+elektronok száma	protonok+neutronok száma	
Marie Curie Nobel díjainak száma	1	2	3	
A tökéletes égés során keletkezik	szén-monoxid	nitrogén-monoxid	szén-dioxid	
A benzin	kőolajfajta	kőolaj frakció	kőolaj mellett fordul elő	
Száraz lepárlásnak nevezzük:	szén tartalmú anyagok levegő kizárásával történő hevítése	fa levegőtől való elzárt hevítése	a korom előállítás	
A fotoszintézis során keletkezik	oxigén	oxigén és víz	oxigén és szén-dioxid	

3. feladat

7 pont

Írd fel az alábbi reakciókat!

cink oldódása sósavban

metán égése

mészégetés egyenlete

4. feladat

2 pont

Hogyan mutatod ki az alábbi anyagok jelenlétét?

hidrogéngáz:

oxigéngáz:

szén-dioxid gáz:

nitrogén gáz:

5. feladat

3 pont

300 t mészkövet hevítettünk el. Mennyi égetett mész keletkezik, ha a felhasznált mészkövünk 80% tisztaságú volt? Reakció egyenletet és logikai levezetést is írd!

Összesen: 40 pont