



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

Név:

.....  
Iskola:

.....  
**Beküldési határidő: 2016. december 16.**

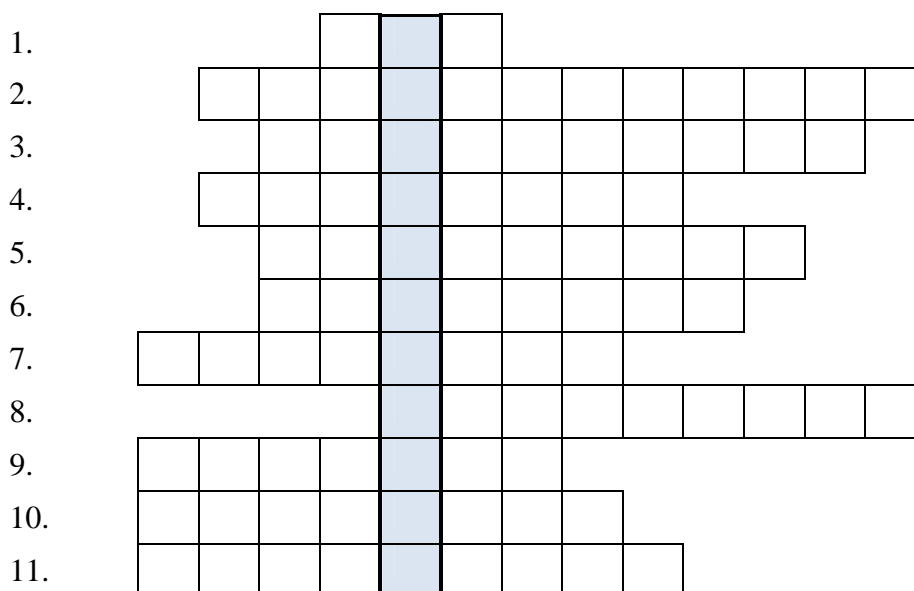
***Curie Kémia Emlékverseny  
8. évfolyam II. forduló 2016/2017.***

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

**1. feladat**

**13 pont**

Fejtsd meg a keresztrejtvényt! Határozd meg a megfejtést!



1. A föld felszínén kialakuló felhő.
2. Az alapvető tápanyagok egyike.
3. Az anyagok egyik csoportja.
4. A nátrium-klorid hétköznapi neve.
5. A kén fémekkel alkotott sói.
6. Olyan oldat, mely nem képes több oldandó anyagot feloldani adott hőmérsékleten és nyomáson.
7. Endoterm halmazállapot-változás.
8. Az atommag és a lezárt héjak alkotják.
9. Akkor keletkezik, amikor a szilárd anyag hő hatására folyékony halmazállapotúvá változik.

10. Elektron leadással járó kémiai változás.

11. Az a kémiai reakció, amely során két (vagy több) anyagból egy új anyag keletkezik.

**Megfejtés:** .....

**Meghatározás:** .....

**2. feladat**

**14 pont**

Írd fel az alábbi reakciókat és csoportosítsd részecske átmenet szerint!

Nátrium égése klórgázban:

Ammónia reakciója vízzel:

Magnézium égése:

Alumínium égése:

**3. feladat**

**6 pont**

Töltsd ki az alábbi táblázatot!

	<b>Jelölés</b>	<b>moláris tömeg (g/mol)</b>	<b>tömeg (g)</b>
2 mol nátrium-klorid			
5 mol víz			
fél mol égetett mész			
8 mol szén-dioxid			

**4. feladat**

**7 pont**

Összeöntünk 400g 15 tömegszázalékos és 300g 20 tömegszázalékos sóoldatot. Hány tömegszázalékos lesz a kapott oldat?

**Összesen: 40 pont**