



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

Kódszám:

.....

2017. február 25.

**Curie Kémia Emlékverseny 2016/2017.**  
**TERÜLETI DÖNTŐ**  
**8. évfolyam**

Feladat	1.	2.	3.	4.	5.	Összesen	Javította
Pontszám	10	6	14	6	14	50	
Elért pontszám							

**1. feladat**

**10 pont**

A csillaggal jelzett oszlopban megoldásként egy napjainkban előforduló jelenséget kapsz, írd le az okait is!

1.

1. A mindennapi életben is gyakran használt erős sav
2. Az előző pontban ismertetett savban található kötéstípus
3. Oldat, mely az aranyat is oldja
4. Elektronleadással keletkezett kémiai részecske
5. Műtrágya
6. Üres sor
7. Egyes ablakmosó folyadékokban is előforduló szúrós szagú anyag
8. Lúgos kémhatású anyag
9. Természetben található, ásványi anyagok találhatók benne

Megoldás: .....

Okai: .....

.....

**2. feladat****6 pont**

Írd fel azokat a reakcióegyenleteket, melyekkel bizonyítani tudod, hogy a víz amfoter.

a) .....

b) .....

Magyarázat:

.....  
.....

**3. feladat****14 pont**

A felsorolt anyagokat csoportosítsd a megadott szempont szerint, ahol lehetséges, kémiai jelét használd! A keverékek összetételét jelentőségét ismertesd!

lúgkő, sósav, választóvíz, jódtinktúra, bauxit, vasérc, mészkő, gyémánt, bronz, kén

elem: .....

vegyület: .....

keverék: .....

Keverékek összetétele és jelentősége:

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

**4. feladat****6 pont**

Összeöntünk 280 g 30 tömeg %-os konyhasóoldatot és 500 g 15 tömeg %-os konyhasóoldatot.

Az új oldatunk túl hígnek bizonyul, mert 40 tömeg %-os oldatra lett volna szükségünk. Mi a teendők?

**5. feladat****14 pont**

Sósavban oldunk fel 27 g alumíniumot és 52 g cinket.

a) Melyik esetben képződik több hidrogén?

b) Hány g 20 tömegszázalékos sósavra van szükség az 52 g cink feloldásához?