



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

Név:

.....  
Iskola:

.....  
**Beküldési határidő: 2018. december 05.**

**Curie Kémia Emlékverseny**  
**8. évfolyam I. forduló 2018/2019.**

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

**1. feladat**

**9 pont/.....**

*Kémiatörténet*

Egy nyelvújítás korabeli fotovegyszer-szótár részét láthatod. Határozd meg a vegyszerek mai nevét és írd fel a vegyületek kémiai képletét!

Korabeli elnevezés	Hivatalos elnevezés	Kémiai képlet
Vilansavas szikeny		
Ammoniblag		
Aranyhalvag		
Ezüstiblag		
Ezüstbüzeg		
Hamanyiblag		

**2. feladat**

**9 pont/.....**

*Keresztrejtvény*

Írd be a következő rejtvénybe a felsorolt anyagok hétköznapi nevét! A bekeretezett oszlopban egy újabb anyag nevét kapod meg. Mi ennek az anyagnak az összetétele, mire használják?

1.										
2.										
3.										
4.										
5.										
6.										

- |                     |                     |
|---------------------|---------------------|
| 1. kalcium-szulfát  | 4. nátrium-karbonát |
| 2. kalcium-karbonát | 5. nátrium-klorid   |
| 3. kalcium-hidroxid | 6. nátrium-hidroxid |

Megoldás: név: .....

összetétel: .....

felhasználás: .....

### 3. feladat

8 pont/.....

Írd fel az alábbi reakcióegyenleteket, majd aláhúzással jelöld a reakció típusát!

- a) Nátrium-hidroxid és kénsav reakciója  
Reakcióegyenlet:

Reakciótípusa: redoxi reakció / sav-bázis reakció

- b) Magnézium égetése  
Reakcióegyenlet:

Reakciótípusa: redoxi reakció / sav-bázis reakció

### 4. feladat

7 pont/.....

*Számítási feladat*

Az előbbi feladatban szereplő semlegesítési reakció során mennyi só keletkezik, ha 160 g NaOH-t feleslegben reagáltatunk kénsavval.

### 5. feladat

7 pont/.....

*Számítási feladat*

Összeöntünk 200 g 30 tömeg %-os és 280 g 35 tömeg %-os sóoldatot, majd hozzáadunk még 45 g sót. Hány tömeg %-os az így kapott oldatunk?