



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

Név:

.....  
Iskola:

.....  
**Beküldési határidő: 2019. január 07.**

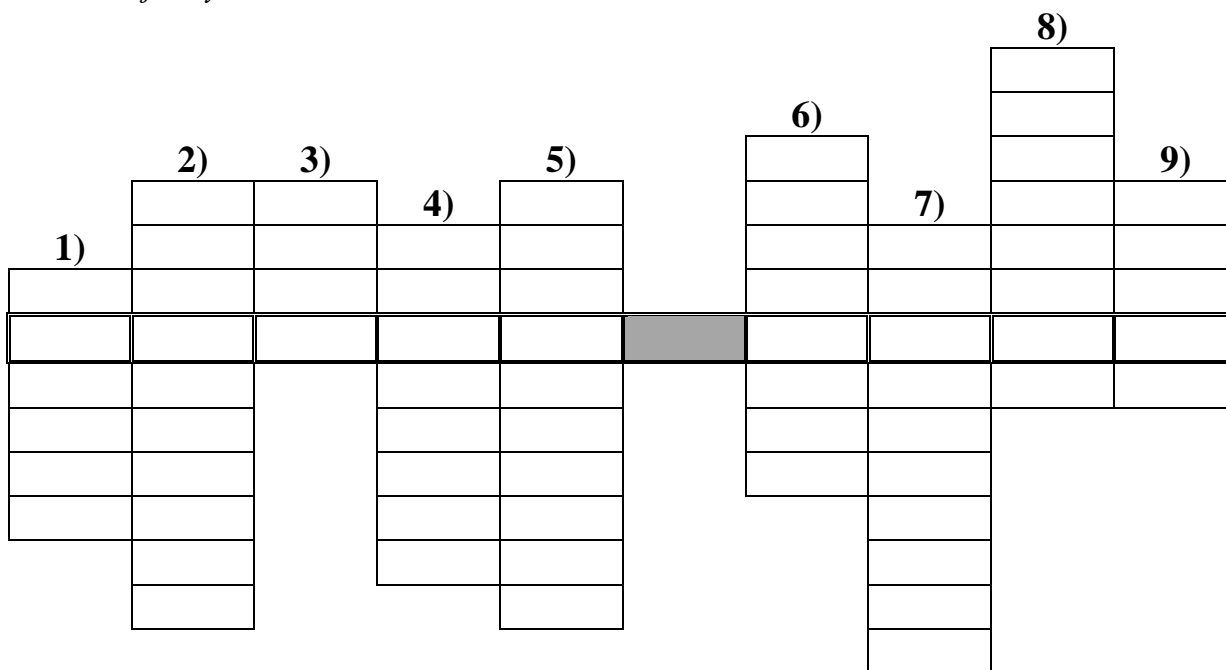
**Curie Kémia Emlékverseny**  
**8. évfolyam III. forduló 2018/2019.**

Feladat	1.	2.	3.	4.	Összesen
Pontszám					

**1. feladat**

**11 pont/.....**

*Keresztrejtvény*



- 1) Benzinben ilyen színnel oldódik fel a jód.
- 2) A hidrogén és az oxigén 2:1 arányú elegye.
- 3) Nátrium-klorid köznapi neve.
- 4) A legkönnyebb elem.
- 5) Az anyagok egyik csoportja.
- 6) A sósav sói.
- 7) A nyolcadik főcsoport elemeinek közös neve.
- 8) A kémiai reakciók egyik csoportja energiaváltozás szempontjából.
- 9) Fématomok közti kötéstípus.

Megoldás:

Mi fűződik a nevéhez:

**2. feladat**

**4 pont/.....**

*Hétköznapi kémia*

Miért „izzad” a frissen vakolt fal? Írd fel a folyamat reakcióegyenletet!

**3. feladat**

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

Írd fel az alábbi reakcióegyenleteket, majd add meg, hogy a reakcióban résztvevő anyagok halmazában milyen kötések találhatóak.

- a) Magnézium égése  
Reakcióegyenlet:
  
- b) Szén tökéletlen égése (kevés oxigén jelenlétében)  
Reakcióegyenlet:
  
- c) Szalmiákszeszbe sósavgázt vezetünk  
Reakcióegyenlet:

**4. feladat**

**16 pont/.....**

*Számítási feladat*

Összeöntünk 400 g 30,0 tömeg %-os nátrium-hidroxid oldatot és 700 g 20,0 tömeg %-os kénsav oldatot!

- a) Milyen kémhatású lesz az új oldat és miért?
- b) Hány tömeg %-os lesz az új oldat nátrium-szulfátra nézve?