



A feladatokat írta:
Harkai Jánosné, Szeged
Lektorálta:
Kovács Lászlóné, Szolnok

Név:.....

Iskola:.....

Beküldési határidő: 2020.02.28.

Curie Kémia Emlékverseny
8. évfolyam III. forduló 2019/2020.

Feladat	1.	2.	3.	4.	Összesen
Pontszám					

1. feladat

14 pont/.....

A vízszintes 9. sorban található megoldás lényege.

	1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.	10.	11.
1.											
2.											
3.											
4.											
5.											
6.											
7.											
8.											
9.											
10.											
11.											
12.											
13.											
14.											
15.											
16.											

1. Kémhatás
2. A föld mélyéből származó természetes víz, egy-egy elemet nagyobb mennyiségben tartalmaz
3. Permetezésre használják, kék színű vegyület, kékkőnek is nevezik
4. Apró tengeri élőlények
5. A kőolaj kísézője lehet
6. Kémhatás
7. A rézgálicban is található, elvesztése esetén fehér színű lesz
8. Tömény salétromsav és sósav 1:3 arányú keveréke
9. Kőolajgyártás maradéka
10. A cukrok is e vegyületcsoport tagjai
11. A fehérjék építőelemei

Megoldás:

Lényege:

2. feladat

9 pont/.....

Írd fel az alábbi egyenleteket!

mészoltás

ammónium-nitrát keletkezése

a/ NH_3

b/ NH_4OH

Mészégetés egyenlete

nátrium-szulfát keletkezése

a/ Na

b/ NaOH

3. feladat

10 pont/.....

Alkoss vegyületeket az alábbi alkotókból:

	SO_4^{2-}	Cl^-	CO_3^{2-}	NO_3^-	OH^-
Na^+					
Ca^{2+}					

4. feladat

7 pont/.....

300 cm^3 15 tömeg%-os kénsavoldatból elpárologtattunk 80 g vizet. Hány tömeg%-os lett az új oldat töménysége? (A kiindulási kénsavoldat sűrűsége $1,1 \text{ g/cm}^3$)