



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

Név:.....

Iskola:.....

Beküldési határidő: 2020.01.31

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

Feladat	1.	2.	3.	4.	Összesen
Pontszám					

1. feladat

17 pont/.....

Vízszintes 8. sorban találd a megfejtést melyet határozz meg!

	1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.	10.	11.	12.	13.	14.	15.
1.															
2.															
3.															
4.															
5.															
6.															
7.															
8.							-								
9.															
10.															
11.															
12.															
13.															
14.															
15.															
16.															
17.															
18.															

1. Hőelvonással járó reakció
2. Az anyagok egyik csoportja
3. Fémek oxigénnel alkotott vegyülete
4. Elemi részecske
5. Hőleadással járó reakció
6. A hetedik oszlop egyik elemének sói
7. kötőjel
8. összetett ion egybeírva
9. Elektront ad le
10. Tágabb értelemben ezek az anyagok protont képesek leadni
11. Vizes oldatokban keletkező, vízben rosszul oldódó anyag
12. Sósavból ezzel a fémmel állítják elő laboratóriumban a hidrogént
13. rézfelületeken kialakuló kékeszöld bevonat
14. Túlsúlya a vizes oldatok savasságát okozza, egybeírva
15. Fémek egymáshoz viszonyított redukálóképességét mutatja

2. feladat

7 pont/.....

Magyarázd meg, a tiszta víz miért semleges kémhatású! Írj reakció egyenletet is, a résztvevő kémiai részecskék nevét is írd le!

3. feladat

10 pont/.....

Írd le az alábbi vegyületek képletét, határozd meg a kötéstípusukat!

konyhasó, oxigéngáz, sósav, alumínium-oxid, nitrogéngáz

4. feladat

6 pont/.....

Hány tömeg %-os lesz az $1,295 \text{ g/cm}^3$ sűrűségű kénsavoldat, melynek $0,5 \text{ dm}^3$ -re 253 g kénsavat tartalmaz.