



A feladatokat írta:

Harkai Jánosné,
Szeged

Lektorálta:

Kovács Lászlóné,
Szolnok

Kódszám:

.....

2020. október 2.

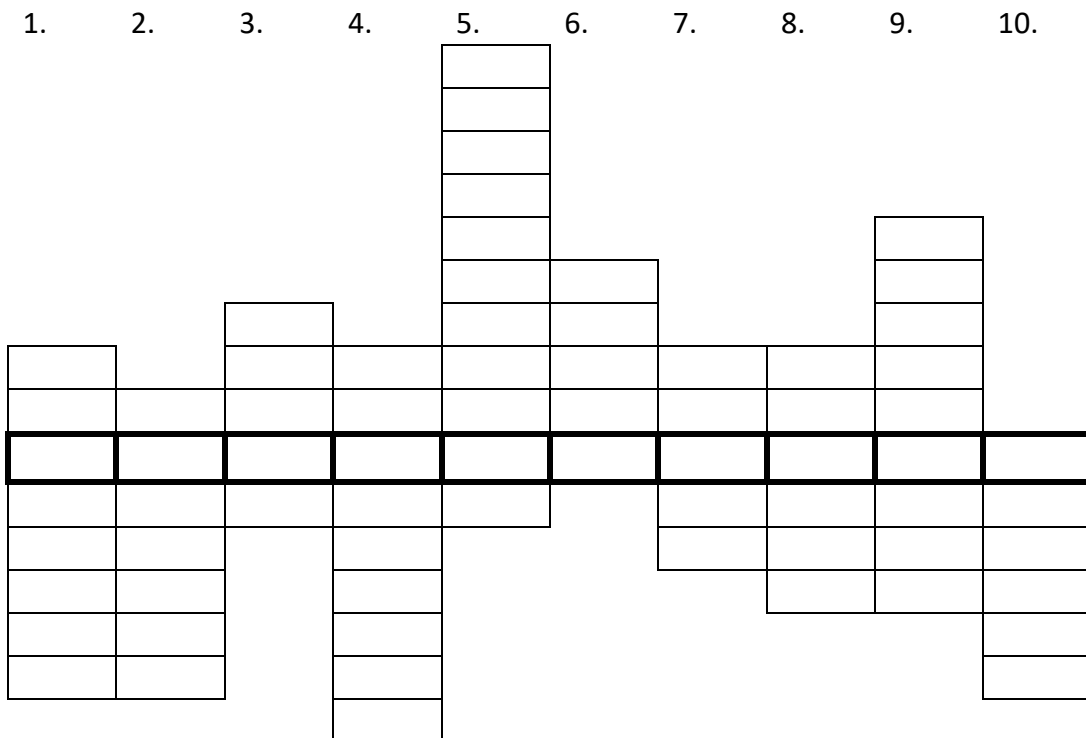
Curie Kémia Emlékverseny
8. évfolyam Területi forduló 2019/2020.

| Feladat | 1. | 2. | 3. | 4. | Összesen |
|----------|----|----|----|----|----------|
| Pontszám | | | | | |

1. feladat

12 pont

Határozd meg a vízszintes 10. sorban lévő megfejtést!



1. Vizes oldatban keletkező, vízben rosszul oldódó szilárd anyag:.....
2. Kettős tulajdonságú, savként és bázisként is viselkedő anyag tulajdonsága:.....
3. Protont képes felvenni, ill. hidrogéniont képes felvenni:.....
4. Olyan természetes víz, mely sok sót tartalmaz:.....
5. A kémiai reakciók sebességét megváltoztató anyag, melyet a reakció végén változatlan mennyiségben és minőségben visszkapunk:.....
6. Az egyik kémhatás:.....
7. A hajat felépítő fehérje neve:.....

8. A földkéregben előforduló többféle meghatározott kémiai összetételű és szerkezetű anyag:.....
9. A sztoszféra azon része, amely képes elnyelni bizonyos frekvenciájú UV sugarakat, ezzel védi a Földet:.....
10. Az egyik legerősebb kétértékű oxidáló sav, a szerves anyagokat elszenesíti:.....

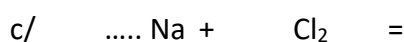
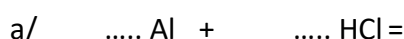
Megoldás:

Meghatározás:

2. feladat

15 pont

Fejzd be az alábbi egyenleteket, s csoportosítsd a megadott szempont szerint!



részecskeátmenet szerint:

.....

3. feladat

12 pont

Keresd a párját, majd csoportosíts!

a/ ózon 1/ C₆H₁₂O₆

b/ szódabikarbóna 2/ CH₃-CH₂-OH

c/ mészkő 3/ HNO₃

d/ szőlőcukor 4/ O₃

e/ konyhasó 5/ NaHCO₃

f/ etil-alkohol 6/ NO₂

g/ salétromsav 7/ CaCO₃

h/ nitrogén-dioxid 8/ NaCl

párosítás:

szerves anyagok:

szervetlen anyagok:

4. feladat

11 pont

Összeöntünk 400 g 80 tömeg%-os kénsavat és 300 g 30 tömeg%-os nátronlúgot! Maradt-e feleslegben valamelyik anyagból, s ha igen, ez milyen kémhatást eredményezett?