



A feladatokat írta:

Szegedi Attila
Budapest

Lektorálta:

Kiss Péter
Szentes

Név:

Iskola:.....

Beküldési határidő: 2017. december 18.

Curie Kémia Emlékverseny
8. évfolyam II. forduló
2017/2018.

1. feladat

9 pont

Párosítsd a felsorolt elemeket, részecskéket, az őket felfedező tudós nevével!

e^- , O , n^0 , Cl, Hf, Ra, Te, Na, p^+

Tudós	Elem/részecske
Rutherford	
Curie	
Davy	
Chadwick	
Priestley	
Müller Ferenc	
Thomson	
Scheele	
Hevesy György	

2. feladat

16 pont

Add meg a köznapi nevükön felsorolt vegyületek összegképletét **KRISTÁLYVÍZ NÉLKÜL!** Írj mindegyikhez egy-egy példát a felhasználásukra (egy példa több helyen is szerepelhet)!

Köznapi név	Összegképlet	Felhasználás
Szóda		
Oltott mész		
Kálsalétrom		
Gipsz		
Marónátron		
Trisó		
Vízüveg		
Hamuzsír		

3. feladat

7 pont

Tésztafőzéskor konyhasót teszünk a vízbe, hogy legyen íze a tésztának. Egyik alkalommal 12 tömeg%-osra sikerült az oldat, melynek sűrűsége $1,1 \text{ g/cm}^3$. Az oldat eredetileg 5,0 liter volt, de a főzés során elpárolgott a tömegének 8,5%-a. Az így megmaradt oldat tömegének 23%-a felszívódott a tésztában, a párolgás utáni oldattal megegyező koncentrációban. Ezután leszűrtük a tésztát, és leöntöttük róla a főzővizet. Mennyi konyhasó maradt a leöntött főzővízben, és hány tömeg%-os volt ekkor az oldat? (Feltételezzük, hogy a folyamat során a tésztából nem oldódtak anyagok a vízbe, csak a feladatban leírt változások történtek.)

4. feladat

8 pont

Írd be az adott állításhoz tartozó helyes megoldás betűjelét a táblázatba!

- a) grafit
- b) gyémánt
- c) mindkettő
- d) egyik sem

1. Halmazában található kovalens kötés
2. Halmazában csak kovalens kötés található
3. Szilárd
4. Vezeti az elektromosságot
5. Nem vezeti az elektromosságot
6. A legkeményebb természetes anyag
7. A ceruzabél anyaga
8. Tiszta állapotában értékes drágakő

1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.