



A feladatokat írta:

Szegedi Attila
Budapest

Lektorálta:

Kiss Péter
Szentés

Név:

Iskola:.....

Beküldési határidő: 2018. január 15.

***Curie Kémia Emlékverseny
8. évfolyam III. forduló
2017/2018.***

1. feladat

12 pont

Írd az állítások helyes megoldásának betűjelét a táblázatba!

- a) CaCO_3
- b) Na_2CO_3
- c) mindkettő
- d) egyik sem

- 1. Sósavval CO_2 -t fejleszt
- 2. Vízen oldódik
- 3. Hegységalkotó
- 4. A szikesedés fő okozója
- 5. Fehér, szilárd ionvegyület
- 6. Lángfestése sárga
- 7. Vizes oldata lúgos kémhatású
- 8. Vízlágyítószer
- 9. Rácsát kovalens kötés tartja össze
- 10. Halmazában található kovalens kötés
- 11. Halmazában található ionos kötés
- 12. Rácsát ionos kötés tartja össze

1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.	10.	11.	12.

2. feladat

9 pont

Hogyan állítanád elő laboratóriumban az alábbi elemeket/vegyületeket? Írj mindre egy-egy rendezett reakcióegyenletet!

Cl_2 :

CO_2 :

H_2 :

HCl :

3. feladat

10 pont

Mire használnád az adott vegyületet? Mi az összegképlete (KRISTÁLYVÍZ NÉLKÜL)?

Glaubersó:

Fixírsó:

Szódabikarbóna:

Hypo:

Konyhasó:

4. feladat

9 pont

3,82 g mészkövet addig hevítünk, amíg teljesen át nem alakul égetett mésszé. Miután kihűlt, vizet adunk hozzá, amíg a keletkező oltott mészből 20 °C-on telített oldat jön létre. 100 g víz 20 °C-on 0,185 g oltott meszet old.

a) Mekkora a hevítés során a tömegveszteség?

b) Mekkora tömegű vizet kell adni az égetett mészhöz a telített oldat létrehozásáig?