



A feladatokat írta:

Palya Tamás,
Püspökladány

Lektorálta:
Kálnay Istvánné,
Nyíregyháza

Név:

.....
Iskola:

.....
Beküldési határidő: 2016. november 25.

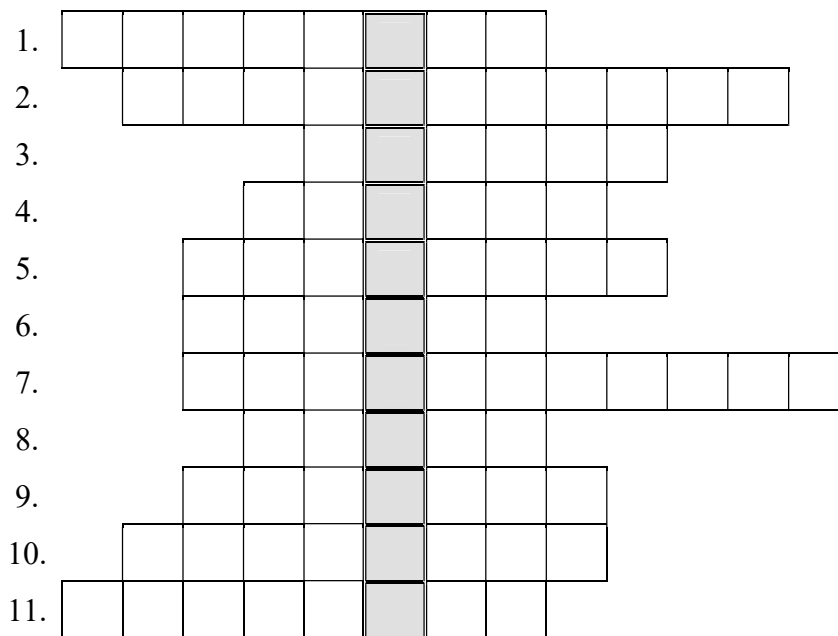
Curie Kémia Emlékverseny
9. évfolyam I. forduló 2016/2017.

Feladat	1.	2.	3.	4.	Összesen	%	Javította
Pontszám							

1. feladat

13 pont

KERESZTREJTVÉNY



- 1) A világegyetem leggyakoribb eleme.
- 2) Osztrák atomfizikus, akinek macskája is híres lett.
- 3) Pozitív töltésű elemi részecske.
- 4) Nitrogén nyelvújításkori neve.
- 5) Semleges töltésű kémiai részecske.
- 6) Pozitív töltésű kémiai részecske.
- 7) A reakció sebességét felgyorsító anyag.
- 8) Marie Curie szülővárosa.
- 9) Semleges töltésű elemi részecske.
- 10) Önként végbemenő elkeveredés.
- 11) Negatív töltésű elemi részecske.

A duplán bekeretezett részben olvasható név:

Hogyan kapcsolódik a kémiához?

.....

2. feladat

12 pont

REAKCIÓK

Írd fel a következő reakcióegyenleteket!

szódabikarbóna + sósav

.....

konyhasóoldat + lápisz

.....

homok + folyosav

.....

szalmiáksó + marónátron (vizes oldatban)

.....

3. feladat

7 pont

HÍGÍTÁS

A homeopátia hatékonyságát már több kísérletben is megpróbálták igazolni és ez még soha nem sikerült. A homeopátiás „gyógyszerek” egyik fontos jellemzője a potencia. A C30-as potenciájú szer azt jelenti, hogy az anyagot százszorosára hígítják (ez a C betű), majd a hígított oldatot újra százszorosára hígítják és így tovább, összesen 30 hígítást végeznek el. Számítsd ki, hogy ha 10 gramm NaCl-ot 1 liter vízben oldunk, és ezt egymás után 30-szor százszorosára hígítjuk, akkor az így kapott oldatban hány db nátriumion van!

4. feladat

8 pont

SZÁMÍTÁSI FELADAT

Egy vegyület 8,23w%-a kálium, 5,70w%-a alumínium, 13,5w%-a kén, 27,0w%-a oxigén, a maradék pedig kristályvíz. Mi a képlete és hétköznapi neve?