

A feladatokat írta:
 Árvai Gabriella
 Széchenyiné Lőrincz Ilona
Lektorálta:
 Bíró Lajos
 Nagyecsed

Név:
 Iskola:

Beküldési határidő: 2005.október 30.

Curie Kémiai Emlékverseny

I. forduló

8. osztály

2005-2006

1. Feladat

10 pont

A részmegfejtések betűit írd a táblázat megfelelő négyzetébe, megfejtésül egy fogalmat kapsz.

Mi ez a fogalom?

31		...		11	1	4	31	35	8	31		5	13	4	29
1	4	29		31	21	13	11		21	15	11	1	4	1	
5	32	12	29	20	30	13	18		12	31	4	29	13	33	33
1	4	29		20	30	2	12	31	21	13	11		21	15	-
11	1	4	2	12	1	9		1	4	29	21	6	30	1	12
9	1	21	21	1	35		18	2	20	30	2	12	2	10	.

- Vizes oldatok egyik fontos tulajdonsága.

9	2	11	5	31	21	32	20
---	---	----	---	----	----	----	----

- A lassú égés gyors égéssé alakulása.

15	12	4	29	22	10	10	31	35	32	20
----	----	---	----	----	----	----	----	----	----	----

- A víz bontása is ilyen folyamat.

1	12	35	13	21	1	18	11
---	----	----	----	----	---	----	----

- A periódusos rendszer sora.

17	1	18	6	14	35	22	20
----	---	----	---	----	----	----	----

- Stabíl szerkezet.

12	1	11	1	20	4	32	30	20	30	1	18	9	1	30	1	21
----	---	----	---	----	---	----	----	----	----	---	----	---	---	----	---	----

- A Br és I vegyjelű elemek neve.

33	18	14	11
8	14	35	

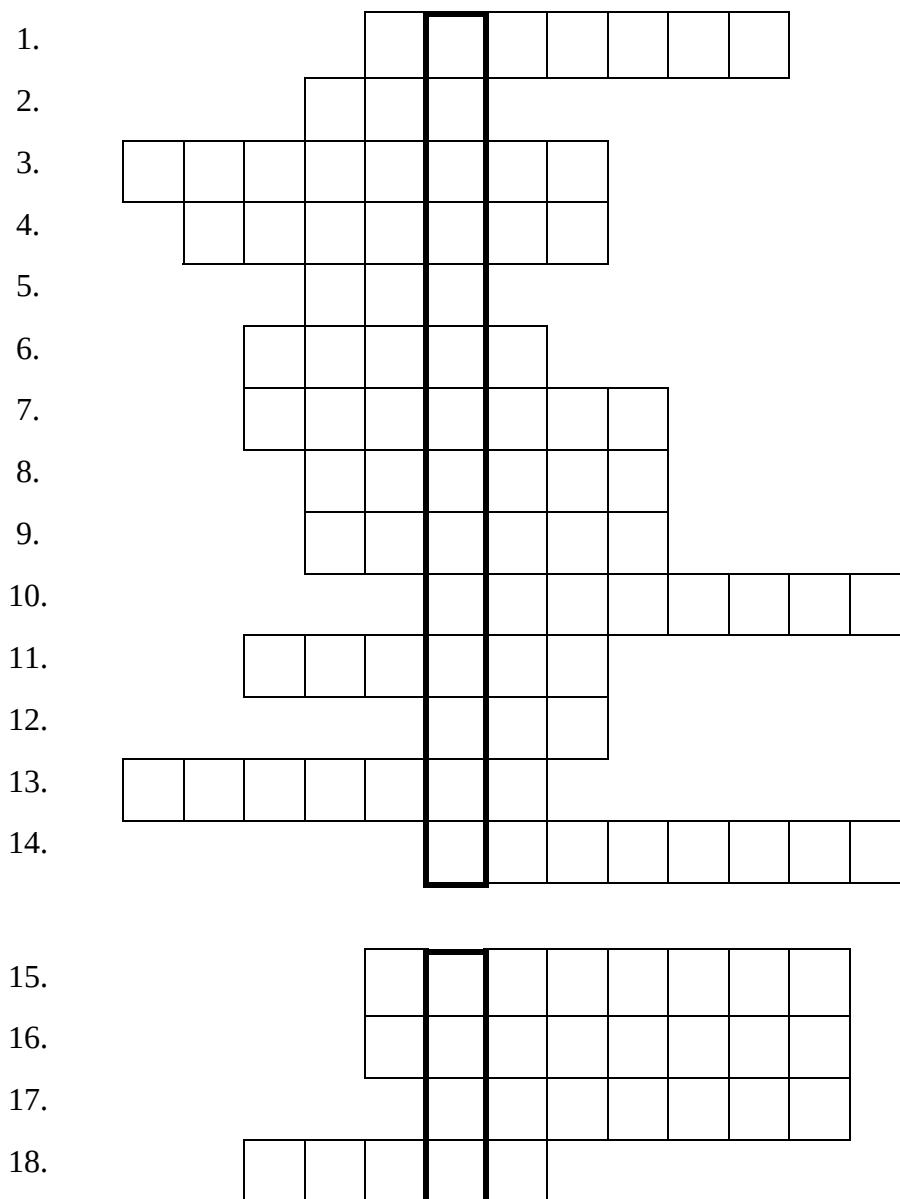
2. Feladat

11 pont

Nevezd meg mire vonatkoznak az alábbi meghatározások és írd a megfelelő helyre azokat!
 Értelmezd a kapott megoldást!

1. Semleges elemi részecske.
2. Töltéssel rendelkező kémiai részecske.
3. Közös elektronpárral kialakított kapcsolat.
4. Összetett anyag, benne a részecskék aránya változó.
5. Kevés oldott anyagot tartalmazó oldat.
6. Az az anyag amelynek a kémhatása lúgos.

7. Halmazállapot változás, amely során szilárd halmazállapotú anyagból folyékony halmazállapotú anyag keletkezik.
8. Olyan reakció, amely során egy anyagból több anyag keletkezik.
9. Színtelen, szagtalan gáz az égést táplálja.
10. A levegő 78 %-a.
11. Pozitív töltésű ion.
12. Az anyag mennyiség mértékegysége.
13. Két pólusú molekula.
14. Kémiai részecske, amelyben az atomokat kovalens kötés tartja össze.
15. Összetett anyag, amelyben a részecskék aránya állandó.
16. Negatív töltésű elemi részecske.
17. Az elemek és atomjaik kémiai jele.
18. Az elemek egyik csoportja, a vas is ez.



Megoldás:

.....

3. Feladat**6 pont**

Miérttek a mindennapok kémiájából.

- a.) Miért világosodik ki a tea ha citromot facsarnak bele?

.....

- b.) Miért kapható a boltokban jódozott só?

.....

4. Feladat**14 pont**

Kísérlet

- Hogyan végeznéd el, ha be kellene mutatnod, hogy a kén éghető oxigénben? (2 p)

.....

.....

- Milyen megfigyeléseket teszel? (6 p) (láng színe, égéstermék halmazállapota, színe, szaga, éghetetlen maradék, exoterm vagy endoterm).....

.....

- Mennyi reakcióterméket kapsz, ha 2,3 g ként égetsz el? (6 p)