



A feladatokat írta:
Harkai Jánosné,
Szeged
Lektorálta:
Széchenyiné Lőrincz Ilona,
Szolnok

Név:

Iskola:

Beküldési határidő: 2016. november 25.

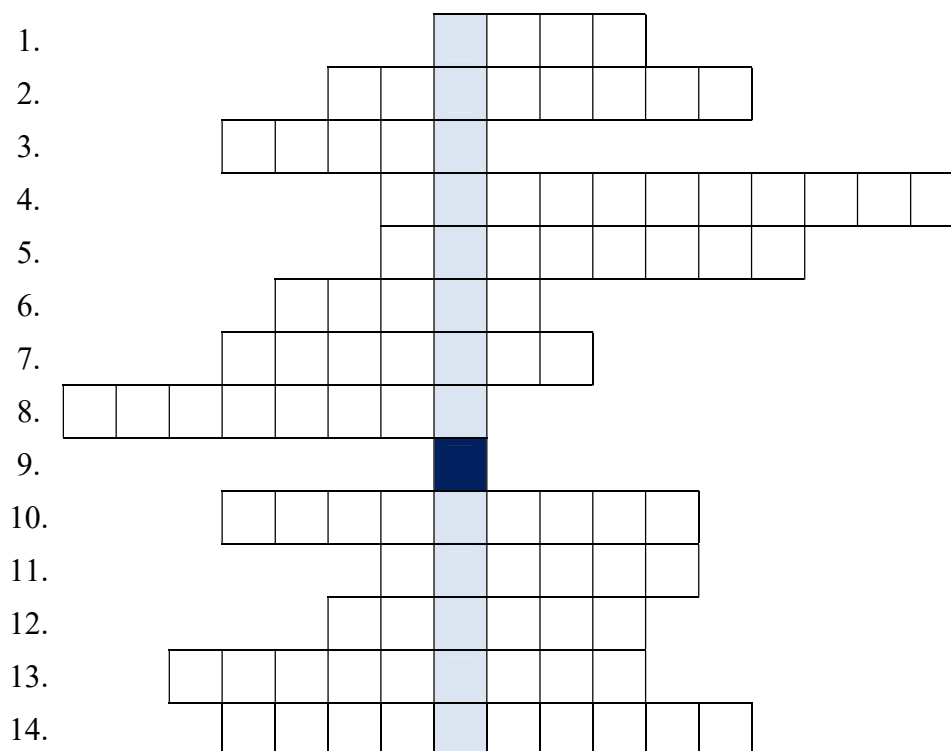
Curie Kémia Emlékverseny
8. évfolyam I. forduló 2016/2017.

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

1. feladat

16 pont

A keresztrejtvény megfejtését határozd meg, sorold fel jellemzőit!



1. Zöldessárga színű, fojtó szagú gáz, mérgező.
2. Rácstípus.
3. Háztartásban is használt erős szervesetlen sav.
4. A reakciók befolyásolására alkalmazzák.
5. Negatív töltésű elemi részecske.
6. Elsőrendű kötés.
7. Szúrós szagú, vízben jól oldódó gáz, istállók környékén is érezni szagát.
8. Oldatok savasságát illetve lúgosságát fejezi ki.
9. üres kocka

10. A kémhatást jelző anyag neve.
11. Ionok „rendelkeznek” vele.
12. Pozitív töltésű ionok neve.
13. Harmadik főcsoport elemét így is nevezik.
14. A nyolcadik főcsoport elemeinek összefoglaló neve.

Megfejtés:

Jellemzői:

- molekulán belüli összetartó erő:
- fajtái:

2. feladat

6 pont

Határozd meg az alábbi molekulák elsőrendű kötéseit (4 csoport)!

konyhasó, jód, nátrium, hidrogén, magnézium-oxid, ammónia, víz, szén-dioxid, nitrogén, hidrogén-klorid, szén-monoxid, alumínium (Kémiai jeleket használj!)

3. feladat

10 pont

Írd le, mit tapasztalsz az alábbi kísérletek esetében!

1. Nátriumot égetünk klórgázban:
2. Vízbontás:
3. Magnézium szalag égetése:
4. Kénszalag égetése:

4. feladat

8 pont

Határozd meg az alábbi anyagok hány darab kémiai részecskét tartalmaznak:

- 2 NaCl:
0,5NH₃:
5 H₂O:
10 MgO:

Összesen: 40 pont