



A feladatokat írta:
Bodó Jánosné,
Pécs
Lektorálta:
Kovács Lászlóné,
Szolnok

Név:

Iskola:

Beküldési határidő: 2021. január 11.

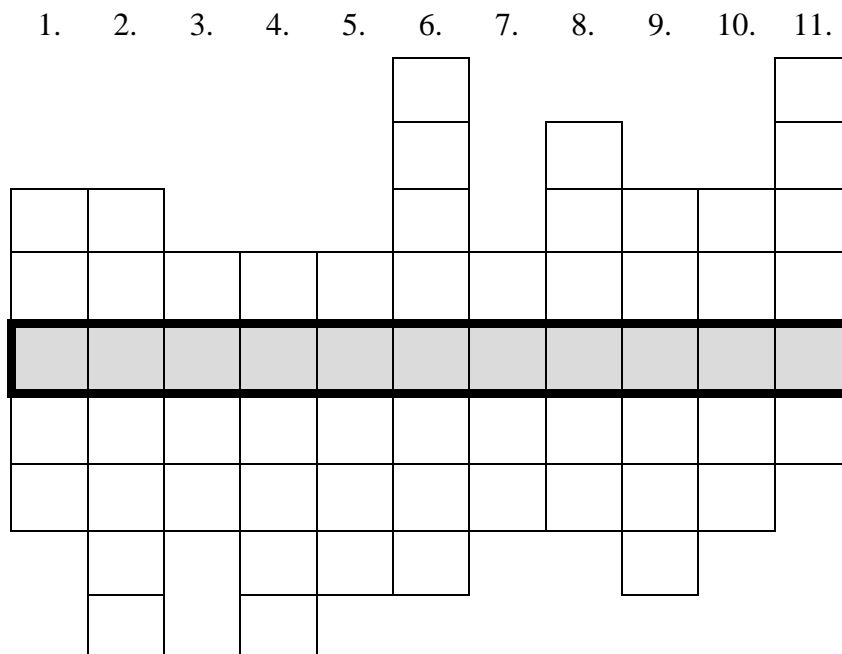
Curie Kémia Emlékverseny
8. évfolyam II. forduló 2020/2021.

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

1. feladat

12 pont

A keresztrejtvény megfejtése a napjainkat erősen befolyásoló tényező. (Egy ékezet eltéréssel)



1. Előtag, a mennyiség egymilliomod részét jelenti
2. Az atom középpontjában lévő pozitív töltésű részecske
3. Elem, nevének jelentése: büdös
4. Laboratóriumi üvegedény, lehet például gömb-, álló- ...
5. Negatív töltésű ion
6. Azt jelzi, hogy az oldat savas-e, vagy lúgos
7. A laboratóriumi edények többségének anyaga, például a kémcsőé, főzőpoharé ...
8. Nemesgáz, a lufik töltőgáza
9. Alkáli földfém, nevének jelentése: nehéz
10. Irinyi János találmánya
11. A nátrium-karbonát hétköznapi neve

Megfejtés:

2. feladat

9 pont

Ismerkedjünk a gázokkal!



Írd azoknak a gázoknak a képleteit az adott tulajdonságok mögé, amelyekre vonatkoznak!
(Egy gáz több helyen is szerepelhet, egy jellemzőhöz több gáz is tartozhat.)

a) Nem színtelenek

b) Nem szagtalanok

c) Sűrűségük nagyobb a levegőénél

d) Vízben (gyakorlatilag) nem oldódnak

e) Vizes oldatuk lúgos kémhatású

3. feladat

9 pont

Életünk legfontosabb anyaga a víz. Lássuk, mit tudsz róla!

Szilárd rács típusa:

Milyen halmazállapotban fordul elő a természetben:

Milyen kísérlettel tudnánk megállapítani egy vízmintáról, hogy kemény-e, vagy lágy?

.....
.....
.....

Mi a közös, és mi az eltérő a tengervízben és a fiziológias sóoldatban?

.....
.....
.....

Írj egy-egy példát olyan kémiai reakciókra (lehet egyenlettel is), amelyekben a víz

- reakciópartner:

- reakciótermék:

- katalizátor:.....

4. feladat

10 pont

Egy gázfelfogó hengerbe 1,095 g HCl gázt vezetünk, egy másikba pedig 0,34 g NH₃ gázt. Az egyik hengert fejjel lefelé fordítva ráhelyezzük a másikra, és a két színtelen gáz összekeveredik. Mit tapasztalunk?

Írd fel a reakció egyenletét!

Hány gramm szilárd anyag keletkezik a folyamatban?

Ha zárt térben végezzük a kísérletet (nem juthat be levegő), akkor hány darab, és milyen molekula maradt a gáztérben?