

Rejtélyes képletek

8. osztály

Kémia

Téma: Ismerkedés a vegyjelekkel, kémiai eszközökkel.

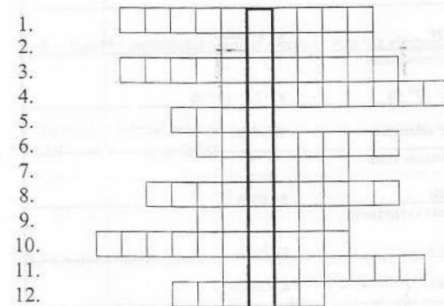
Előkészítés: a periódusos rendszer áttekintése, eddigi kémiai fogalmak, eszközök átisméltése.

Feladatok:

1. A rejtély megfejtése után olvasd össze fentről lefelé a vastagon keretezett részt, amely a reakciók egy típusát rejti!

Megfejtés:.....

1. Laborban pl. a kénpor égetésekor használt eszköz, készülhet fémből és üvegből is.
2. Folyékony energia hordozó, ebből nyerhető az autók üzemanyaga
3. Az ezüstöt oldó sav hétköznapi neve
4. A harmadik főcsoport elnevezése
5. Folyékony halogén elem
6. Pillanatszerű, nagyon heves reakció, ami a hidrogén és a levegő keverék reakciójakor is bekövetkezhet
7. Fizikai mennyiség, jele: m
8. Stabil elektronszerkezetük miatt ezek az anyagok nehezen vihetők kémiai reakcióba
9. Szénsav sója, mely kivirágzik a talajon
10. A nátrium-hidroxid egyik hétköznapi neve
11. Hordók fertőtlenítésére használt vegyület
12. Ennek a savnak a tömény oldata, amely a szerves anyagokból is elvonja a vizet



2. feladat Sodoku megoldása

