

XII Konkurs **MŁODY CHEMIK**

II etap

Zadanie I – doświadczenie

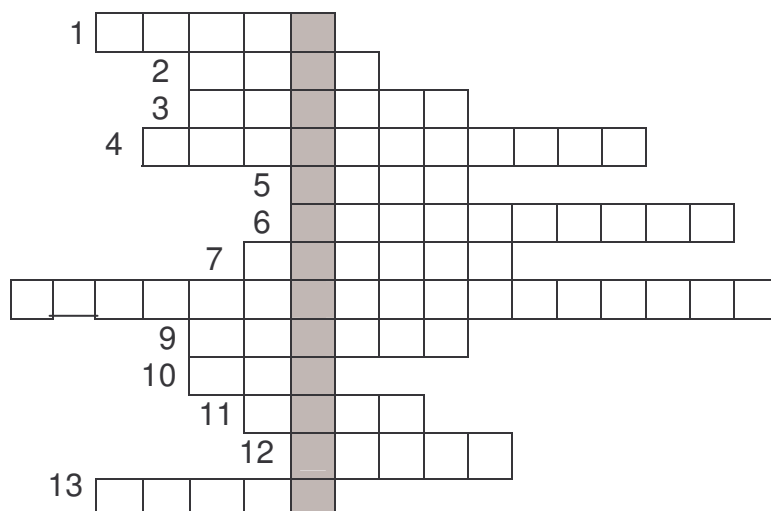
W kolbie stożkowej umieszczono niewielką ilość proszku do pieczenia, następnie wprowadzono do kolby ocet spożywczy (zabarwiony czerwonym barwnikiem).

Wyjaśnij, co spowodowało zaobserwowany efekt oraz zapisz odpowiednie równanie reakcji.

Zadanie II – krzyżówka

Rozwiąż krzyżówkę i podaj hasło.

1. najlżejszy z pierwiastków
2. pierwiastek warunkujący istnienie życia na Ziemi
3. pierwiastek „z piekła rodem”
4. całość procesów, które przebiegają na elektrodach na skutek przepływu prądu stałego
5. grupa charakterystyczna dla kwasów organicznych
6. wprowadził pojęcie atomu, jako niepodzielnej części materii (imię i nazwisko)
7. dobre przewodniki ciepła i elektryczności



8. twórca układu okresowego pierwiastków (imię i nazwisko)
9. metal używany do wyrobu lusterek
10. metal, który w reakcji z kwasem solnym tworzy sól kuchenną
11. substancja, która z tlenkami niemetali tworzy kwasy
12. oprócz reszty kwasowej zawierają atom(y) wodoru
13. krewniak sodu

Zadanie III – układanie równań reakcji

Z podanych niżej elementów ułóż pełne równania reakcji dysocjacji elektrolitycznej:



Zadanie IV – choinka chemiczna

Zaczynając od pola z gwiazdą dobieraj do opisów poprawne wzory lub nazwy umieszczone przy strzałkach. Poruszaj się tak, jak wskazują wytypowane wcześniej przez Ciebie strzałki. Wybraną drogę zaznacz na karcie odpowiedzi.

