

Uwaga Gimnazjaliści

X Szczeciński Konkurs Chemiczny

Etap miejski – test wyboru oraz zadania otwarte - cały materiał chemii w gimnazjum oraz zagadnienia:

mol, obliczenia stechiometryczne, liczba Avogadro, stężenie molowe, przeliczanie stężeń, mieszanie roztworów, redoks, właściwości utleniające kwasów azotowego(V) i siarkowego(VI), elektrolity słabe i mocne, hydroliza soli, wodorosole, substancje chemiczne w życiu codziennym, ich zastosowanie oraz nazwy systematyczne i zwyczajowe.

Test może zawierać też kilka pytań odnoszących się do załączonego tekstu – tzw. czytanie ze zrozumieniem.

Przykładowa literatura :

- Testy dla ucznia gimnazjum-„Chemia- sprawdziany osiągnięć”- H. Piankowska WSiP
- Książka nauczyciela gimnazjum -„Chemia- sprawdziany osiągnięć ”- J.W.Dymara WSiP
- Zadania z konkursów chemicznych dla gimnazjalistów – praca zbiorowa Toruń 2006
- Dialektyka chemiczna – Zdzisław Głowacki- Tutor 2002
- Zbiór zadań z chemii dla gimnazjum Teresa Kulawik i inni Nowa Era
- Zbiór zadań z rozwiązaniami „Chemia”- M.A.Bigos WSiP
- Zadania od łatwych do trudnych – K .Pazdro, M. Koszmider Oficyna Edukacyjna Pazdro
- Zbiór zadań z chemii dla gimnazjum 1-3, J Głowacki, T. Szrama WSiP 2003

oraz inne zbiory zadań i testów z chemii dla gimnazjum

Final - zadanie laboratoryjne, w którym punktowane będzie: prawidłowe wykrycie substancji ,opis- przedstawienie toku analizy i uzasadnienie z równaniami jonowymi zachodzących reakcji.

X Szczeciński Konkurs Chemiczny dla Gimnazjalistów

Wpisany przez Adam Sarnecki

sobota, 06 listopada 2010 22:22 - Poprawiony środa, 10 listopada 2010 23:44

Zagadnienia – analiza jakościowa z elementami analizy płomieniowej oraz wszystkie treści obowiązujące na etapie miejskim.

[Wskazówki do finału \(wykaz jonów, przykładowe zadania\)](#)

e-mail kontaktowy: teresakologrecka@poczta.fm

Regulamin, terminarz i informacje dostępne na stronie http://www.lo2.szczecin.pl/index.php?option=com_content&view=category&layout=blog&id=56&Itemid=114