

Wesolych Świąt i Szczęśliwego Nowego Roku!

2026

Nauka i technika

4 Ciekawostki • Marek Orlik

- Amoniak a nowotwory • Jeszcze o chorobie Alzheimera
- Krocionogi i cyjanowodor • Fotosynteza miliard lat wcześniej?

6 O barwie (i nie tylko) niektórych metali słów kilka • Romuald Hassa

Większość metali w litej masie ma barwę od srebrzysto-białej do szarej. Jest jednak kilka pierwiastków metalicznych, które wyróżniają się z tłumu.



10 Lit – atom niewielki a potężny! • Joanna Kurek

W świetle najnowszych badań należy uznać, iż jest to pierwiastek z wielu względów bardzo ważny, także dla naszego zdrowia i dlatego warto jest wzbogacić naszą wiedzę na jego temat.

16 O kraju kwitnącej wiśni, a właściwie kraju wschodzącego Słońca

- Romuald Hassa

Nazwa Japonii, zapisana znakami 日本国, ma dwa sposoby odczytywania: Nippon-koku lub Nihon-koku i dała nazwę dwom pierwiastkom.

20 Cyjanki szkodliwe i dobrotliwe • Joanna Kurek

Istnieją w przyrodzie takie grupy atomów, które w określonej postaci mają właściwości toksyczne, ale występując w innej roli stają się dla nas pożyteczne. Przykładem jest grupa cyjankowa.

Metodyka i praktyka szkolna

27 Narodziny nowej świeckiej tradycji?

- Damian Mickiewicz

W ostatnich miesiącach sporo uwagi poświęciłem egzaminowi maturalnemu z chemii, a ściślej – kolejnym uchybieniom w zadaniach.

32 Jodek ołowiu. Żółte czy czerwone? • Marek Ples

Wiele pierwiastków i związków chemicznych wykazuje polimorfizm, czyli wielopostaciowość. Mogą one istnieć w różnych formach, zależnych od warunków. Szczególnie ważna jest tu temperatura.

34 Charakterystyka związków organicznych oparta na pojęciu stopnia nienasycenia cząsteczki

- Mariusz Łukaszewski

W tradycji dydaktycznej chemii organicznej nierzadko spotykamy się z przekonaniem, że wzory sumaryczne związków chemicznych są mało przydatne w nauczaniu tej gałęzi chemii.



47 „Bezpieczne laboratorium to nie tylko zestaw przepisów, lecz przede wszystkim kultura odpowiedzialności, którą kształtujemy u młodzieży każdego dnia” • Julia Jaguś