

06.11.2020r.

Temat: Od czego zależy szybkość reakcji chemicznej?

Proszę:

1. w zeszytach przedmiotowych zapisać powyższy temat lekcji
2. zapoznać się z materiałami z podręcznika ze stron 88 - 97
3. w zeszytach przedmiotowych proszę wykonać notatkę, w której należy:
 - a) przedstawić podział reakcji ze względu na ich szybkość
 - b) wymienić czynniki mające wpływ na szybkość reakcji chemicznych
 - c) wymienić czynniki powodujące korozję i psucie się żywności
 - d) opisać metody przeciwdziałania niepożądanym procesom - korozja, psucie się artykułów spożywczych
 - e) wyjaśnić pojęcie wolne rodniki

Praca domowa

Przygotować i przesłać referat na temat: Starzenie się skóry – jak zatrzymać upływający czas?

Pracę należy przesłać do 13.11.2020r. na adres e – mail: asudomir@lpzdwola.pl

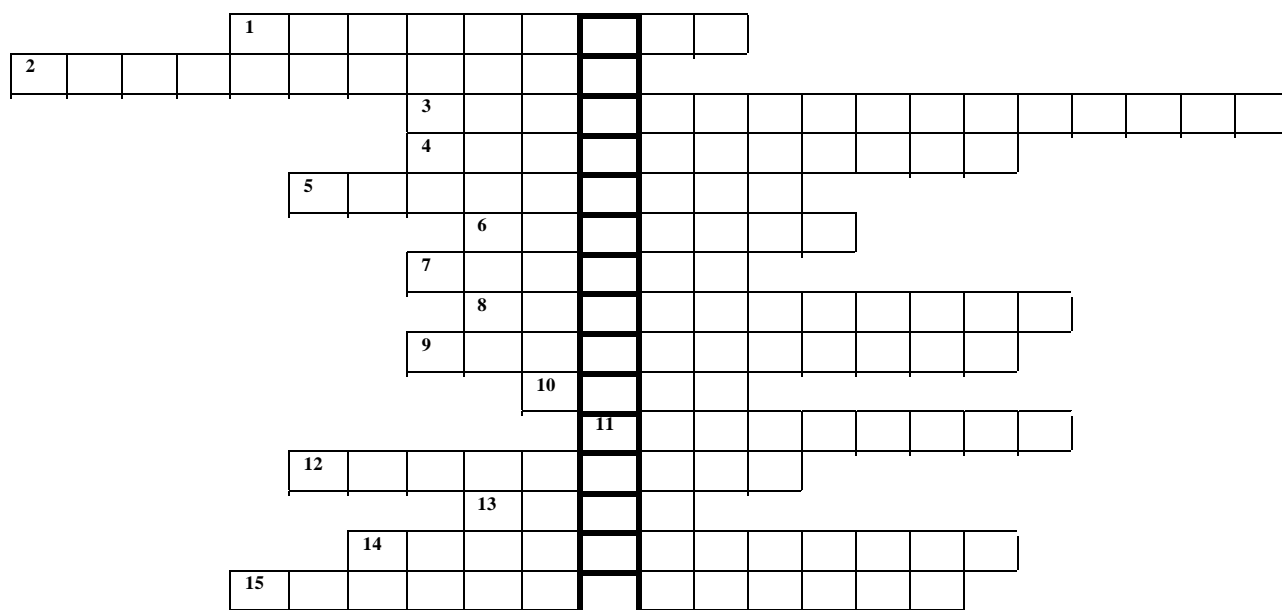
Temat: Reakcje chemiczne w otoczeniu człowieka

Proszę wypisać procesy chemiczne zachodzące w organizmie i otoczeniu człowieka oraz rozwiązać podaną poniżej krzyżówkę.

Krzyżówka

1. Pokrywanie powierzchni metali warstwą ich związku chemicznego, np. tlenku.
2. Substancje zapobiegające rozwojowi bakterii, wirusów i grzybów.
3. Rodzaj korozji, która zachodzi w środowisku wilgotnym i jest związana z przepływem prądu elektrycznego.
4. Pokrywanie powierzchni metali mieszaniną sproszkowanych minerałów.
5. Przemiana zachodząca w żywności na skutek przechowywania jej w podwyższonej temperaturze i w obecności światła.
6. Proces niszczenia materiałów pod wpływem czynników środowiskowych.

7. Nalot powstający na przedmiotach wykonanych z miedzi lub jej stopów.
8. Substancja ułatwiająca przebieg reakcji chemicznej.
9. Reakcja rozkładu związków organicznych pod wpływem enzymów zawartych w drożdżach lub produkowanych przez bakterie.
10. Metal o symbolu Zn stosowany do pokrywania powierzchni wykonanych ze stopów żelaza w celu ochrony przed korozją.
11. Katalizator ujemny.
12. Rodzaj korozji zachodzącej zwykle w środowisku suchym.
13. Mieszanka tlenków oraz wodorotlenków żelaza(II) i żelaza(III) – powstaje na stalowych lub żeliwnych przedmiotach jako skutek korozji.
14. Pokrywanie stali cienką warstwą chromu lub niklu.
15. Substancje utrudniające procesy utleniania.



Hasło:

Uwaga!!!

Przypominam o potwierdzeniu obecności na lekcji przez odebranie wiadomości w dzienniku elektronicznym.