TEST - CHEMIE SEKUNDA

Název: Oddělování složek směsí

1. Většina látek v přírodě jsou
2. Prvky
3. Chemicky čisté látky
4. Směsi
5. Usazováním oddělíme složky:
6. Kapalné od plynných
7. Pevné od kapalných
8. Plynné od pevných
9. Filtrace se používá
10. Ve vodárnách
11. V čističkách odpadních vod
12. Při výrobě destilované vody
13. Destilace je způsob dělení směsí, kterou vzniká
14. Destilát
15. Filtrát
16. Roztok
17. Vzduchový filtr slouží v domácnosti
18. Ve vysavačích nečistot
19. V kávovaru
20. Ve varné konvici
21. Odsolování mořské vody probíhá na základě
22. Filtrace
23. Usazování
24. Vypařování
25. Krystalizace slouží

* K výrobě umělých diamantů
* Pro čištění látek
* K výrobě nasycených roztoků

1. V přírodě se běžně setkáme s krystaly
2. Křemene
3. Uhlíku
4. Kuchyňské soli
5. Chromatografie je metoda
6. Dělení roztoků
7. Oddělení plynů od pevných látek
8. Oddělení složek ze stejnorodých kapalných a plynných směsí
9. Teplota varu je
10. Teplota, při které látka vře u hladiny
11. Teplota, při které látka vře u dna nádoby
12. Teplota, při které látka vře v celém svém objemu

Řešení testu – učebnice Fraus – chemie 8, str. 16, 17. Vypracoval Cimra.