|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ***Kód:***  | ***Ch2aF2a000000o2201r*** | ***(8. Z HISTORIE DESTILACE)*** | 06o |

Tajenka: MOHOU HOŘET

Legenda:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1. Aerosol
2. Alchymie
3. Ba
4. Čichem
5. Dým
6. Extrakce
7. Chladič
8. Chuť
 | 1. Kahan
2. Led
3. Mg
4. Miska
5. Mlha
6. Nálevka
7. Směsi
8. Suspenze
 |  |

Řešení úkolů:

1. Destilace je metoda oddělování složek směsi na základě jejich rozdílné teploty varu. Při zahřívání směsi se z ní uvolňují nejdříve páry těkavější složky (složky s nejmenší teplotou varu). Vznikající páry se odvádějí do chladiče, kde kondenzují a stékají do připravené nádoby, tzv. předlohy.
2. a) Destilovaná voda je chemicky čistá látka (zbavená v rámci možností všech příměsí), která se vyznačuje tím, že má při tlaku 101,3 kPa teplotu tání 0 °C a teplotu varu 100 °C. Má velmi nízkou elektrickou vodivost.
	1. Používají ji např. řidiči automobilů v létě do chladičů aut, pracuje se s ní v che­mické laboratoři. V domácnosti se používá např. do starších typů napařovacích žehliček.
3. Křivočarý pohyb označuje takový pohyb, jehož trajektorií není přímka.
4. Trajektorií přímočarého pohybu je přímka.