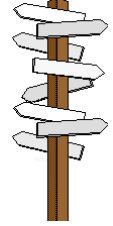
	Kód: <i>Tematický celek chemie:</i> <i>Mikrocelek chemie:</i> <i>Tematický celek fyziky:</i> <i>Mikrocelek fyziky:</i> <i>Typ úlohy:</i> <i>Obtížnost:</i> <i>Časová náročnost:</i> <i>Interdisciplinarita:</i>	Ch2aF2a000000o2201z <i>Ch2 Směsi</i> <i>Ch2a Směsi</i> <i>F2 Pohyb těles, síly</i> <i>F2a Pohyby těles</i> <i>o Chemická osmisměrka</i> <i>2</i> <i>20 minut</i> <i>chemie – fyzika</i>	
---	--	--	---

8. Z HISTORIE DESTILACE

Z dochovaných poznámek Aristotela a známého řeckého lékaře Galénose je zjevné, že destilace byla známa již ve starověku. Je zajímavé, že alkohol získaný destilací neobjevili již arabští alchymisté, kteří destilaci jako laboratorní techniku používali a rozpracovali. Velkým úspěchem arabské alchymie je konstatování, že páry unikající z vroucího vína Kupodivu se však více tímto významným objevem nezabývali, snad proto, že úspěšně destilovali hořlavé látky z ropy, což je po technické stránce snazší.

Čínský básník Li Po, který žil v 8. století, se zmiňuje ve svých verších o pálení pálenky. To znamená, že Číňané znali alkohol a jeho výrobu destilací asi o tři až čtyři století dříve než Evropané. Do Čech se alkohol původně dovážel z Francie. První česká palírna byla založena v Kutné Hoře v době vlády Karla IV. nebo jeho syna Václava IV.

Do obrazce obdélníka je vepsáno ve všech osmi směrech (vodorovně, svisle, šikmo tam i zpět) 16 pojmů z okruhu chemie, jejichž znění získáte vyřešením legendy. Po jejich vyškrtání přečtete po řádcích nevyškrtnutá písmena a dostanete chybějící dvě slova vyznačená v textu.

Legenda:

- 1) Různorodá směs plynu a v něm jemně rozptýlených částic pevné nebo kapalné látky.
- 2) Předchůdkyně chemie.
- 3) Chemická značka barya.
- 4) Jakým smyslem se určuje zápach chemických látek.
- 5) Směs vzniklá rozptýlením drobných částíček pevné látky v plynu.
- 6) Vyluhování (cizím slovem).
- 7) Laboratorní nádoby, které se používá k ochlazování a kondenzaci par.
- 8) Vlastnost chemické látky zjištěná jazykem.
- 9) Laboratorní pomůcka určená k zahřívání látek.
- 10) Pevné skupenství vody.
- 11) Chemická značka hořčíku.
- 12) Nádobka používaná ke krystalizaci.
- 13) Směs plynu a kapiček kapaliny.
- 14) Chemické nádoby, které se používá k usnadnění přelévání kapalin.
- 15) Systavy složené nejméně ze dvou jednodušších látek.
- 16) Různorodá směs obsahující drobné částičky pevné látky v kapalině.

Nápověda: Aerosol

K	A	K	V	E	L	Á	N	E
A	Ť	M	Č	I	CH	E	M	X
H	U	O	S	M	D	H	O	T
A	CH	Ě	I	Y	L	E	U	R
N	M	S	H	CH	M	H	L	A
S	K	Ý	O	L	G	Ř	A	K
A	Č	I	D	A	L	CH	E	C
A	E	R	O	S	O	L	T	E
B	E	Z	N	E	P	S	U	S

Úkoly:

- 1) Co je to destilace a v čem spočívá?
- 2) Jednou z nejznámějších látek, které se destilací získávají, je destilovaná voda.
 - a) Jaké vlastnosti má destilovaná voda?
 - b) Uveďte alespoň 2 příklady využití destilované vody v praxi.

- 3) Po požití destilátů se u jedinců setkáváte s křivočarým pohybem. Jak byste popsali trajektorii křivočarého pohybu?
- 4) Který geometrický útvar je trajektorií přímočarého pohybu?