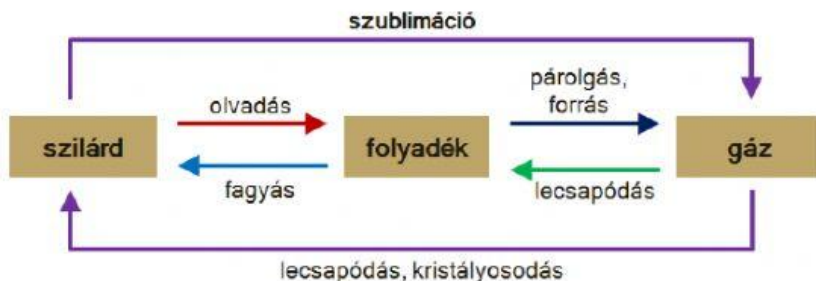


Dolgozat Kémia VII osztály

1. Írj a szavak elé FJ – betűket ha fizikai jelenségről, FT betűket ha fizikai tulajdonságról van szó. A jelenségek meghatározásához itt egy kis segítség :



..... .szag párolgás sűrűség szín áramvezető képesség

..... lecsapódás szublimáció olvadás halmazállapot kristályosodás

2. Az alábbi képen egy disztilláló berendezést láthattok, amelyben ezt a fizikai tulajdonságot használjuk fel

Húzd az eszközök neveit a megfelelő helyre:

Alkohol + víz

Alkohol

Erlenmeyer lombik

Hőmérő

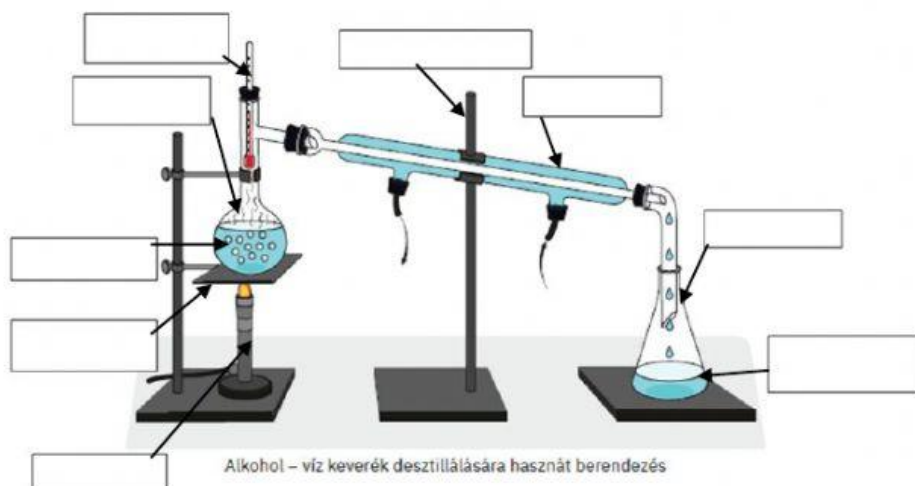
Hűtő

Gázegő

Vasállvány

Würtlz gömbömbik

Azbesztháló



3. A következő laboratóriumi eszköz üvegből készül:

a háromláb;

b hűtő;

c spatula;

d mozsár törővel.

4. Tiszta vegyület a:

a víz;

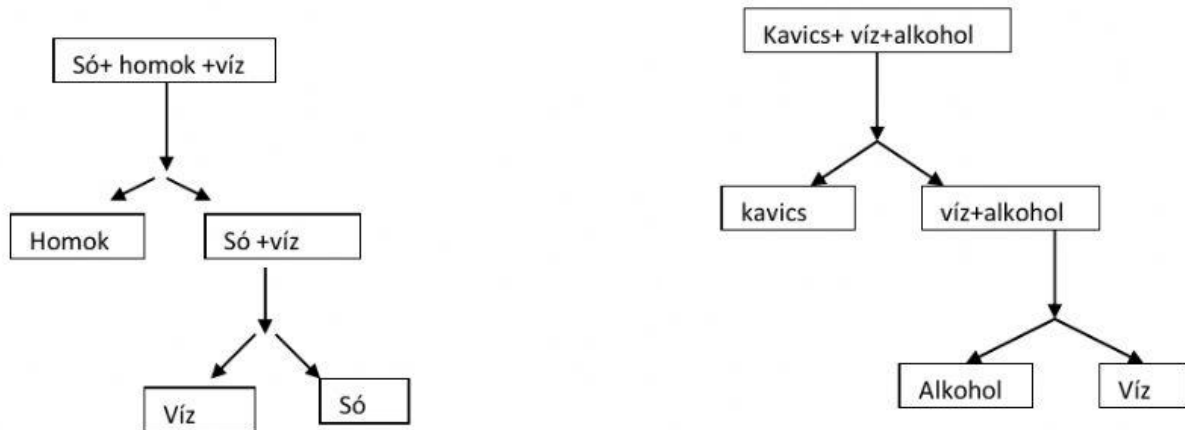
b levegő;

c oxigén;

d egészségügyi szesz.

5. Határozd meg az ülepités egyik alkalmazási területét
 6. Határozd meg a kristályosítás egyik alkalmazási területét

7. Egészítsd ki :



8. Határozd meg a keverékek típusát:

Olaj+ víz

Alkohol + víz

Sós víz

Cukor szirup

9. Keresd meg a 9 jelenség elnevezését az alábbi rácsban:

K	O	N	D	E	N	Z	Á	C	I	Ó	D
I	F	S	V	S	N	O	P	L	E	D	E
Z	E	Z	R	V	I	M	A	W	V	E	S
O	R	U	O	L	V	A	D	Á	S	S	Z
L	J	B	T	O	P	É	R	E	P	U	U
D	E	L	O	J	M	H	E	G	T	B	B
Ó	D	I	M	M	R	P	E	M	Á	L	L
D	É	M	Q	E	L	S	U	V	G	I	I
Á	S	Á	M	B	F	Á	C	N	U	M	M
S	E	C	L	T	B	G	S	R	L	A	Á
S	W	I	C	É	G	É	S	T	Á	R	C
Z	J	O	Y	K	A	R	D	E	S	E	I
R	P	Z	P	Á	R	O	L	G	Á	S	Ó

10. Sok ezüst ékszerre fel van tüntetve a 925 szám. Ez jelzi a felhasznált ezüst tisztaságát: tisztasága 92,5%. Egy 5 g-os gyűrű ilyen tisztaságú ezüsből készült. Számítsd ki a gyűrűben található tiszta ezüst tömegét (a vessző után két számjeggyel)
 Válasz :ennyi g tiszta ezüst.