

Optické metody – Atomová emisní spektrofotometrie

Specializační vzdělávání

Katedra laboratorních metod LF MU

Mgr. Jana Gottwaldová

14.2.-18.2. 2011

Optické analytické metody

- **Fyzikální metody**, které získávají potřebné informace z měření **optických vlastností** a **spekter** zkoumaných látek.
- využívá interakcí analytu s elektromagnetickým zářením
- Optické vlastnosti - může jít o změnu barvy či její intenzity, luminiscenci, fluorescenci, změnu optické otáčivosti nebo o změnu rozptylu světla při průchodu vzorkem



Spektrofotometrie-rozdělení

Podle typu interakce elektromagnetického záření:

- Atomovou absorpční spektrofotometrii
- **Atomovou emisní spektrofotometrii**
- Turbidimetrii, nefelometrii
- Luminiscenční metody: fluorimetrie, fosforescence, chemiluminiscence

Spektrum

Vlivem interakce elektrického záření a analyzované látky vzniká spektrum (kvalitativní charakteristika)

- **emisní spektrum** = závislost intenzity emitovaného záření na vlnové délce
- **absorpční spektrum** = závislost absorpce záření na vlnové délce
- **Atomová spektra**
- **Molekulová spektra**

Atomová spektra

- **Jsou čárová** – atomy určitého prvku mohou při emisi vyzařovat nebo při absorpci pohlcovat jen fotony určitých energií, tj. záření jen určitých vlnových délek, vlnové délky jsou charakteristické pro daný prvek
- Předpokladem je, že prvky jsou přítomny ve formě atomů. Vazebné elektrony atomů se mohou vyskytovat jen na určitých energetických hladinách – atomových orbitalech s přesně danými energiemi pro daný atom

Atomová spektra

- Elektrony jsou běžně jen na nejnižších hladinách. Při přechodu na vyšší hladinu absorpcí fotonu mohou přijmout jen foton, jehož energie odpovídá rozdílu dvou hladin

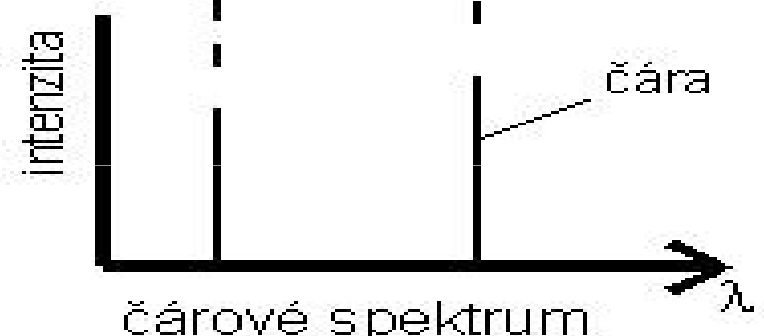
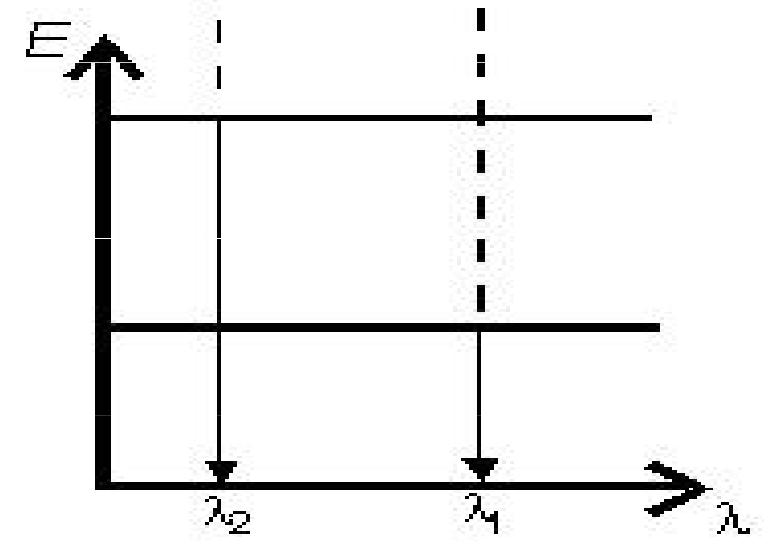
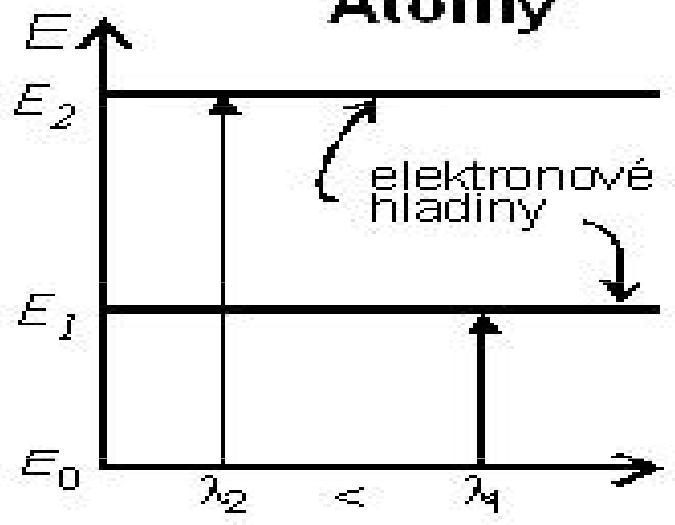
$$\varepsilon = E_2 - E_1 = h\nu = h \frac{c}{\lambda}$$

- Pokud jsou elektrony na vyšší hladině (v excitovaném stavu), mohou se zbavit energie vyzářením fotonu a přejít na hladinu nižší. Energie vzniklého fotonu odpovídá rozdílu energií obou hladin.

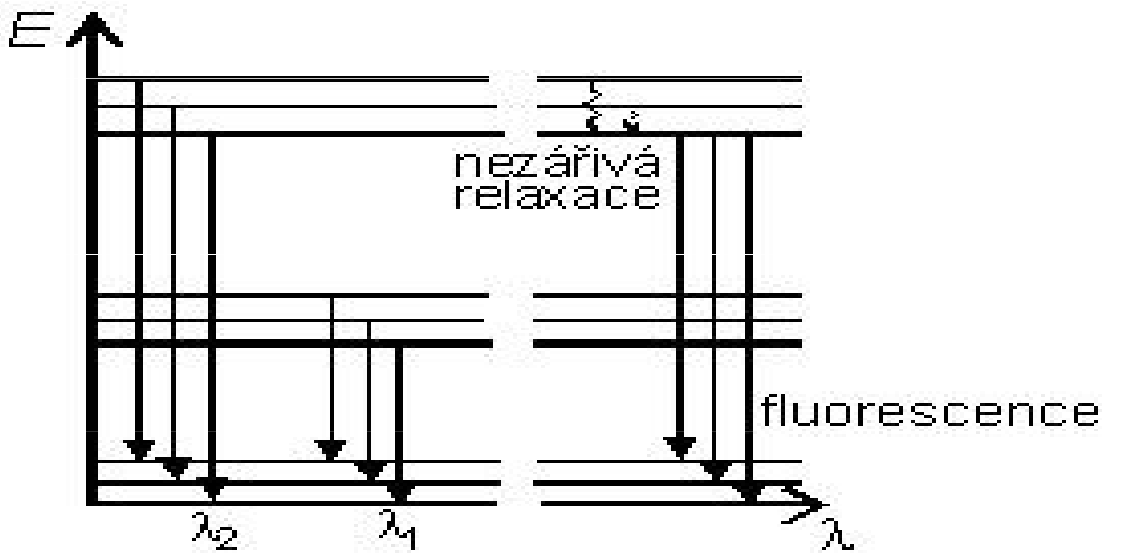
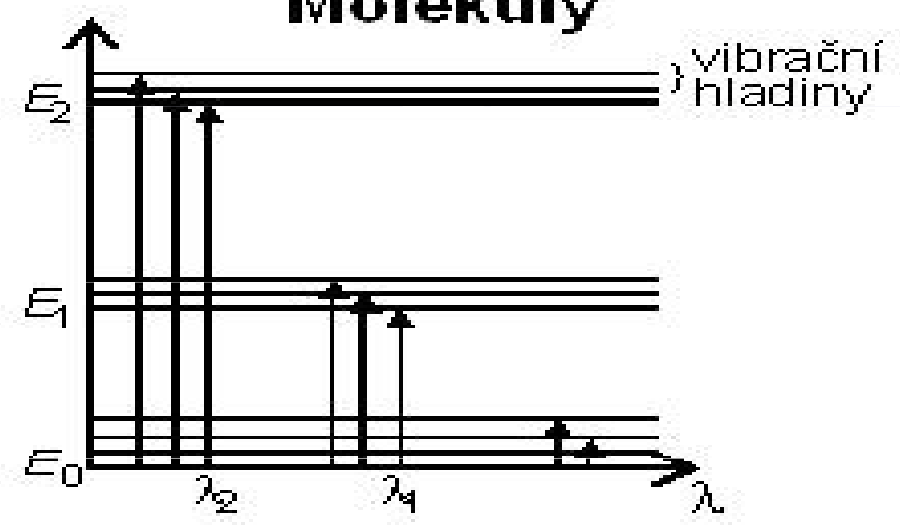
Atomová spektra

- Vlnová délka záření - poloha čáry ve spektru je tedy **kvalitativní charakteristikou spektra** – poznáme prvek, jehož atom vyzařoval nebo absorboval.

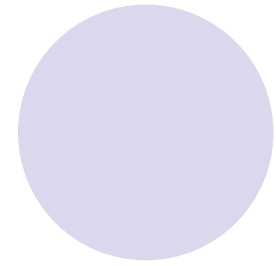
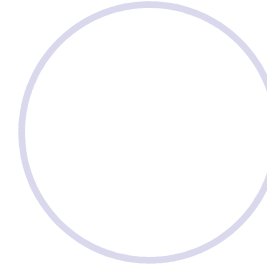
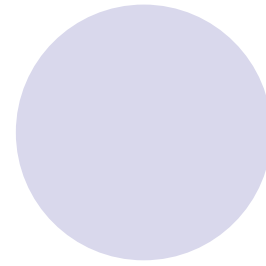
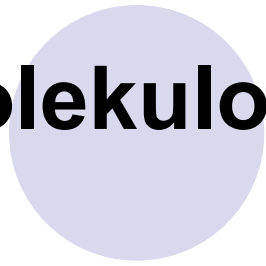
Atomy



Molekuly



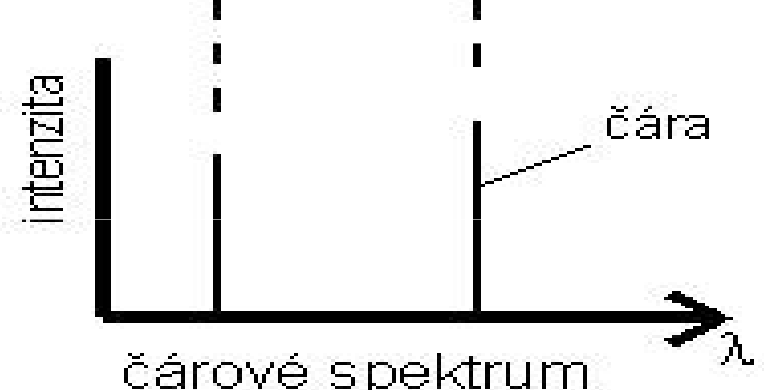
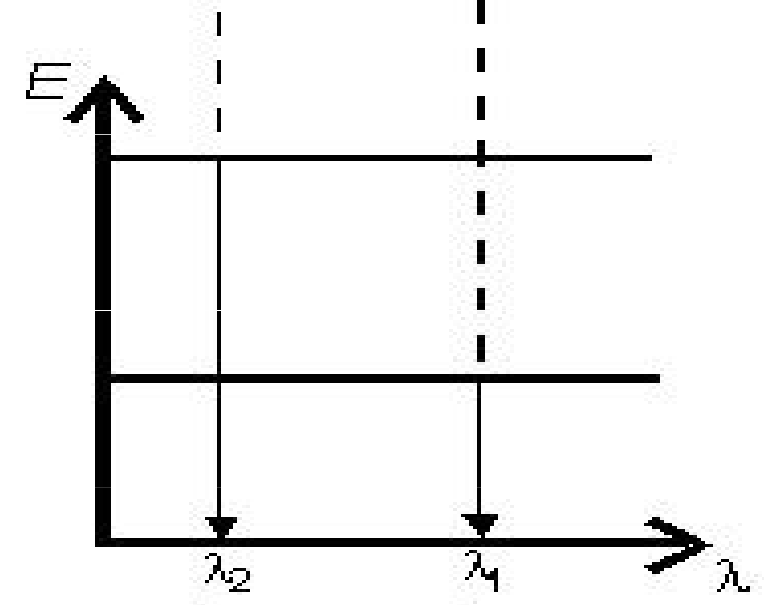
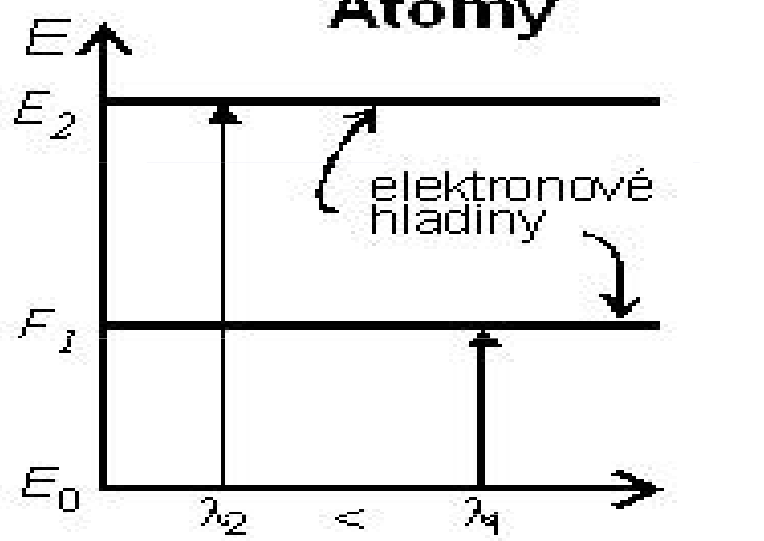
Molekulová spektra:



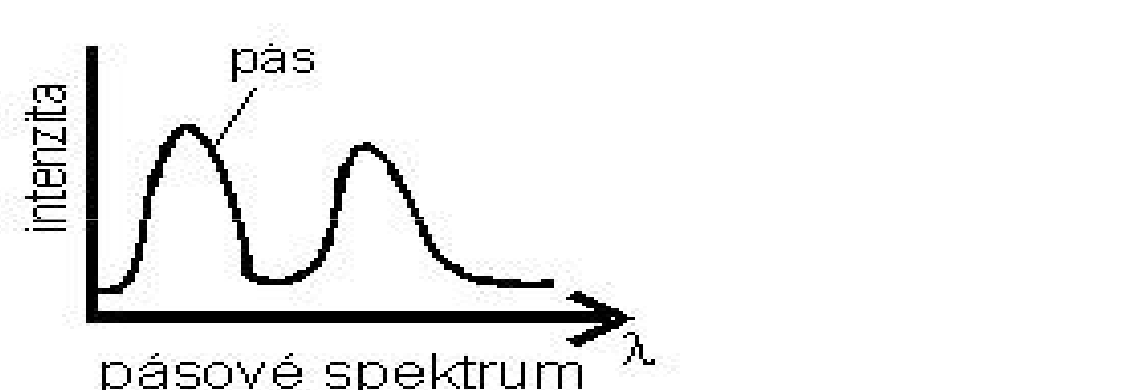
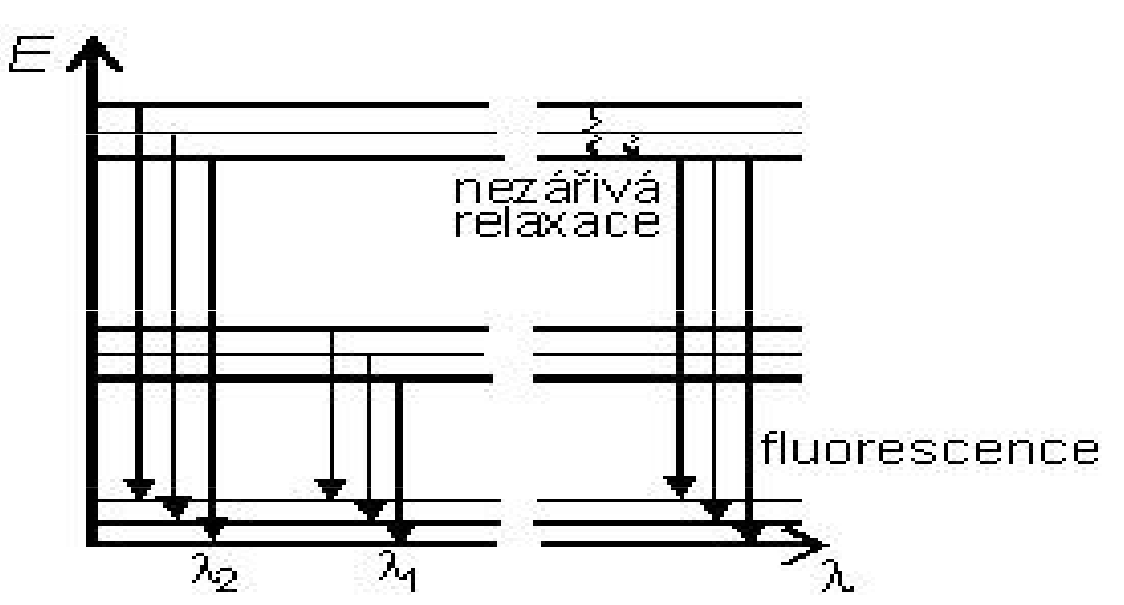
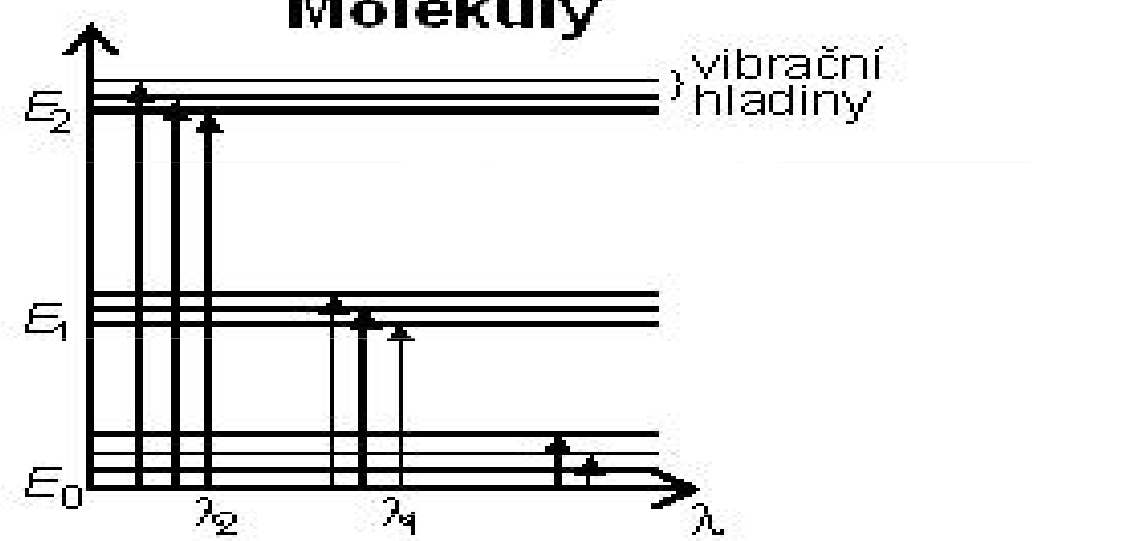
- **Jsou pásová**

- Molekuly chemických sloučenin mají složitý elektronový systém. Je zde velký počet možných energetických hladin a proto také velký počet možných energetických přechodů.
- Energie jednotlivých přechodů jsou si navzájem blízké, a proto je (většinou) nelze rozlišit. Při záznamu spektra **registrujeme pouze obalovou křivku velkého množství spektrálních čar.**

Atomy



Molekuly

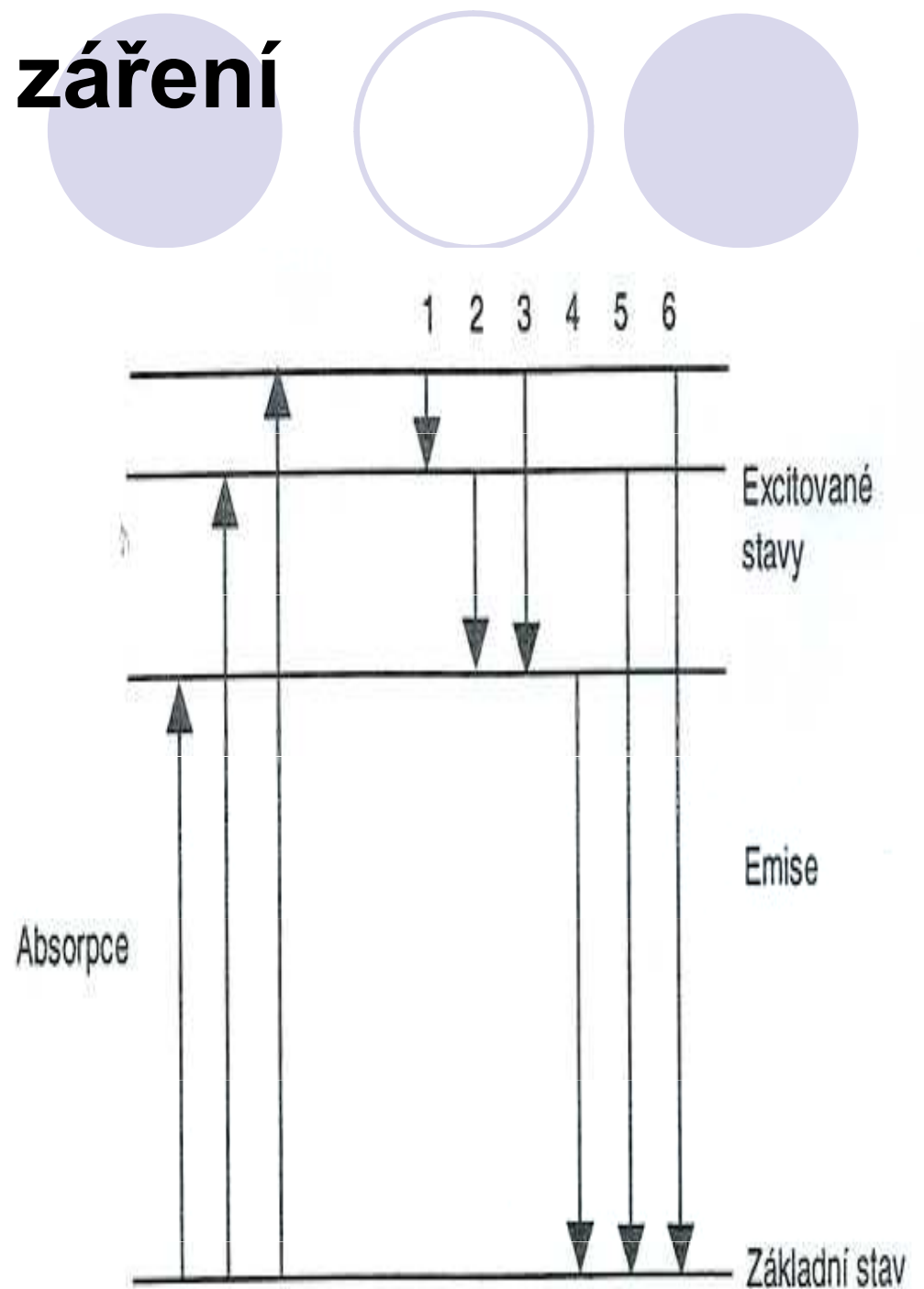


Atomová emisní spektrofotometrie

- Při této technice se měří **emise záření**. K emisi záření o charakteristické vlnové délce dochází při návratu elektronů z excitovaného stavu (vyvolaného budícím zdrojem) zpět do základního stavu.
- Přístroje, které se používají k měření intenzity emisního záření se nazývají **emisní spektrofotometry**

Absorpce vs. emise záření

- Emise záření: Dodáním energie (např. kinetické, tepelné) jsou částice látky (složky studovaného vzorku) převedeny do vyššího energetického stavu. Při zpětném přechodu se energie vyzáří ve formě fotonu
- Absorpce záření: Částice látky absorbuje foton a přejde přitom do vyššího energetického stavu. (Návrat zpět do energeticky nižšího stavu již není sledován.)



Kvantitativní charakteristiky emise

- **intenzita emitovaného záření (I) je přímo úměrná koncentraci (c) stanovovaného prvku:**
$$I = k c$$
 (platí v omezeném rozsahu)
- Platí pro AES ICP, plamenovou fotometrii
- Vztah mezi signálem (emise – intenzita záření;) a koncentrací se určuje kalibrací

Energie emitovaného světla odpovídá rozdílu mezi možnými energetickými hladinami (základní a excitovanou) a závisí na uspořádání elektronů v atomových a molekulových orbitálech

Emitované světlo má pro jednotlivé prvky charakteristickou vlnovou délku, která odpovídá určité barvě spektra záření

Atom	Symbol	Atomové číslo	orbita s	orbita p	orbita d	orbita f
Vodík	H	1	1			
Helium	He	2	2			
Lithium	Li	3	2	1		
Beryllium	Be	4	2	2		
Bór	B	5	2	3		
Uhlík	C	6	2	4		
Dusík	N	7	2	5		
Kyslík	O	8	2	6		
Fluór	F	9	2	7		
Neon	Ne	10	2	8		
Sodík	Na	11	2	8	1	
Hořčík	Mg	12	2	8	2	
Hliník	Al	13	2	8	3	
Křemík	Si	14	2	8	4	
Fosfor	P	15	2	8	5	
Síra	S	16	2	8	6	

Atomová emisní spektrofotomerie



Základním vybavením v AES je **budící zdroj**, který dodává energii potřebnou pro vyvolání emise záření atomy vzorku. Vzorek převádí z tuhé fáze nebo roztoku do plynné fáze, ve které nastane atomizace a excitace elektronů.

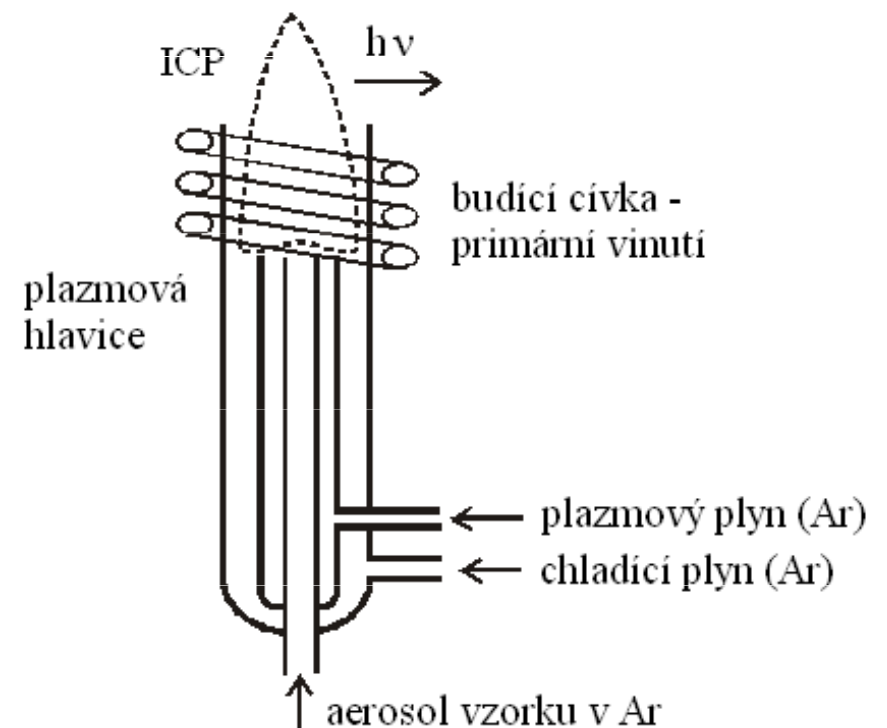
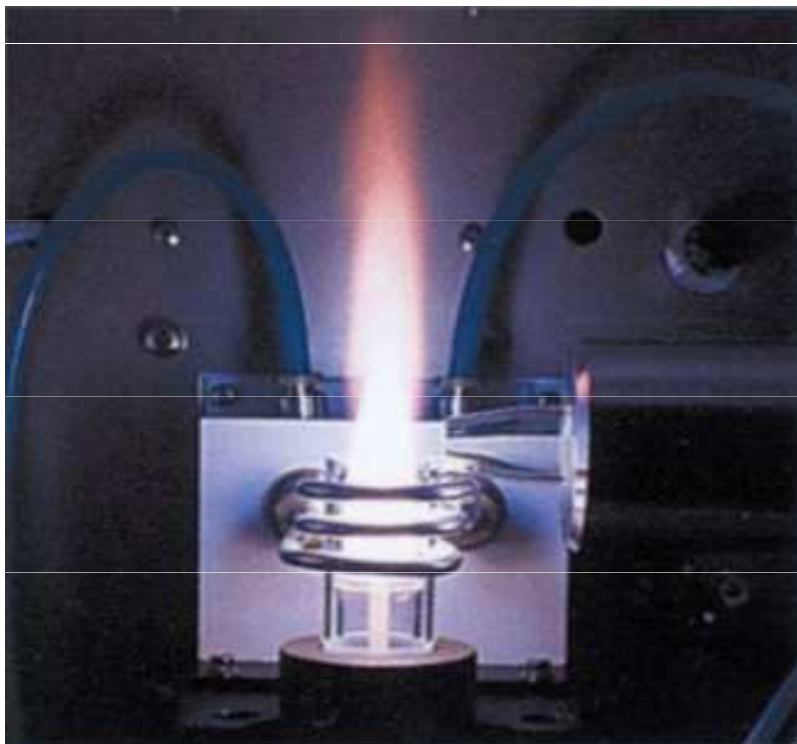
Atomová emisní spektrofotomerie

Rozdělení dle použitého budícího zdroje

- **Plamenová** – nejčastější použití v KB
- jiskrový výboj
- obloukový výboj
- **plazmový výboj**

Metoda AES s indukčně vázaným plazmatem

- Plazma vzniká působením **vysokofrekvenčního elektromagnetického pole** pomocí indukční cívky v prostředí argonu a její teplota je až **10 000 K**.
- Plazmový hořák je z taveného křemene a je chlazen argonem nebo dusíkem.



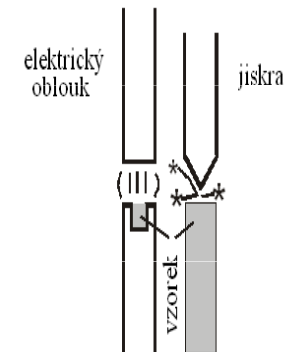
Metoda AES s indukčně vázaným plazmatem

- Tato metoda dovoluje analyzovat vzorky v roztoku.
- Roztok je průchodem argonu nasáván do **zmlžovače**, kde se vytváří **aerosol** (jemné kapičky v plynu), který se zavádí **do plazmatu**,
- Tam se **vysuší**, částice se **vypařují**, **atomizují** (štěpí na volné atomy) a **ionizuje** (štěpí na kationty a elektrony)
- vzniklé částice (atomy a ionty, z nichž byl složen vzorek) jsou **excitovány**
- excitované částice **emitují (vyzařují) záření** příslušných vlnových délek (vystupuje záření jen s takovými vlnovými délkami, jaké jsou schopny vyzařovat atomy a iontů prvků přítomných v měřeném vzorku).

Metoda AES s jiskrovým výbojem

Jiskrový výboj

- Využívá se opakující se krátkodobé vysokonapěťové elektrické výboje mezi dvěma elektrodami
- teplota je vyšší než 12 000 K (vysoká teplota —> velký počet excitovaných stavů —> poskytuje bohaté spektrum (hodně čar))
- dnes hlavně pro analýzu kovů – **kvantometry**
- **vhodné pro kvantitativní analýzu**



Metoda AES s obloukovým výbojem

- **Obloukový výboj** – vzniká, pokud je vložen trvalý elektrický výboj mezi dvěma elektrodami
- teplota výboje 4 000 až 8 000 K
- spektrum chudší, ale intenzivní čáry (na stejné vlnové délce vyzařuje více atomů)
- stanovení stopových prvků a **hlavně kvalitativní analýza**
- (snadněji najdeme čáry prvku ve spleti spektrálních čar)

Atomová emisní spektrofotometrie - plamenová

- V klinické biochemii se používají **plamenové fotometry**, které jsou konstruované zpravidla pro paralelní stanovení koncentrace **sodných a draselných iontů** v séru nebo moči. Mohou být využity i pro analýzy **lithia** (monitorování lithných psychofarmak).

Plamenové emisní fotometry

- Nejvýznamnější výrobci: fy Radiometr, Coring
- **Princip stanovení:** měření intenzity zbarvení plamene
- ✓ Roztok analyzovaného vzorku se přivádí do bezbarvého **plamene** ve formě jemné mlhy, která se vytváří v **pneumatickém zmlžovači - atomizéru**.
- ✓ K izolaci spektrálních čar se používá **interferenčních filtrů**
- ✓ jako **detektor** intenzity emitovaného světelného toku slouží fotonka
- ✓ Pro zajištění konstantních podmínek měření se ve všech plamenových fotometrech používá **vnitřní standard**

Plamenový fotometr - analytické fáze

Nasávání zředěného vzorku a převedení roztoku na aerosol



Vstup aerosolu s topným plynem a okysličovadlem do plamene



Odpaření vody z kapének aerosolu vlivem teploty plamene



Rozložení molekul a redukce kationtů za vzniku volných atomů
($\text{Na}^+ + \text{e}^- = \text{Na}$)



Excitace některých atomů do vyššího energetického stavu



Excitované atomy přecházejí zpět do základního stavu za vyzáření
(emise) světelné energie charakteristické vlnové délky



Vyzářená světelná energie je detektorem převedena na elektrickou
veličinu a přepočítána na koncentraci měřeného prvku

Plamenový fotometr - analytické fáze



1. Nasávání zředěného vzorku a převedení roztoku na aerosol:

✓ biologický materiál se před měřením musí zředit (100x):

- vzhledem k vysoké citlivosti PF je nutné snížit intenzitu signálu na měřitelné hodnoty
- snížení rozdílů ve viskozitě vzorků
- snížení množství bílkovin (které by po denaturaci v hořáku mohli způsobit jeho ucpání)

Ředění vzorků probíhá buď automaticky pomocí dilutoru, který je součástí plamenového fotometru, nebo manuálně.



CAUTION
only operate instrument
with chimney cover
in correct position.

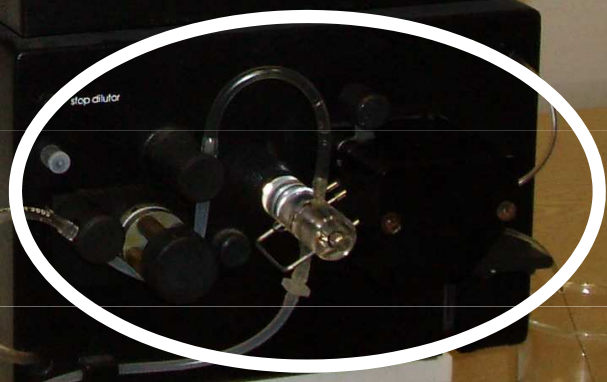
ATTENTION
ne faire fonctionner l'instrument
qu'à lorsque le capot de la cheminée
est correctement placé.

17 42 odd - 1068
2060

CORNING 480 Flame Photometer

calibrate = zero cal
sample = magnesium

ignition purge flush



stop dilutor



flame on

no gas

no air

stop dilutor

R 3603



flame on

no gas

no air

stop diluter

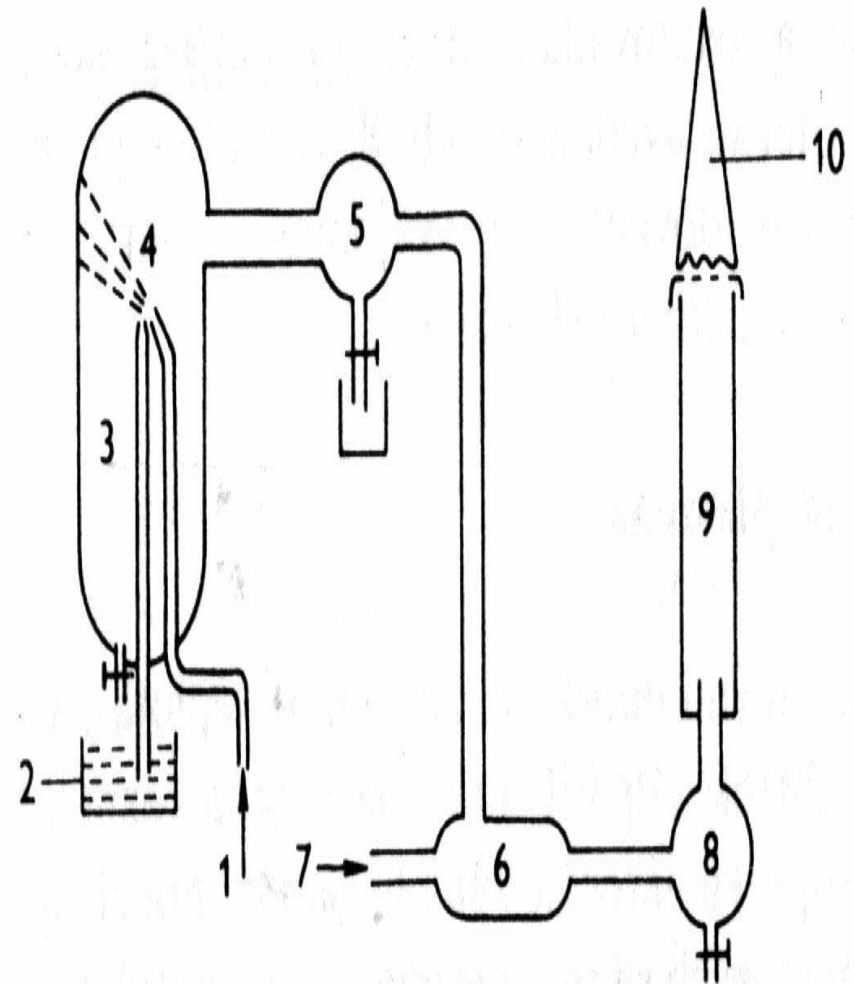


Plamenový fotometr - analytické fáze

1. **Nasávání zředěného vzorku a převedení roztoku na aerosol:**
 - ✓ **Pneumatický zmlžovač** (nebulizér, atomizér): je součástí přístroje - vzorek je nasáván pomocí vzduchu (který slouží zároveň jako plynné oxidovadlo) do zmlžovací komory kam je zároveň přiváděno plynné palivo, vzniká jemný aerosol, který je unášen do plamene. Velikost kapének aerosolu je $10\ \mu\text{m}$

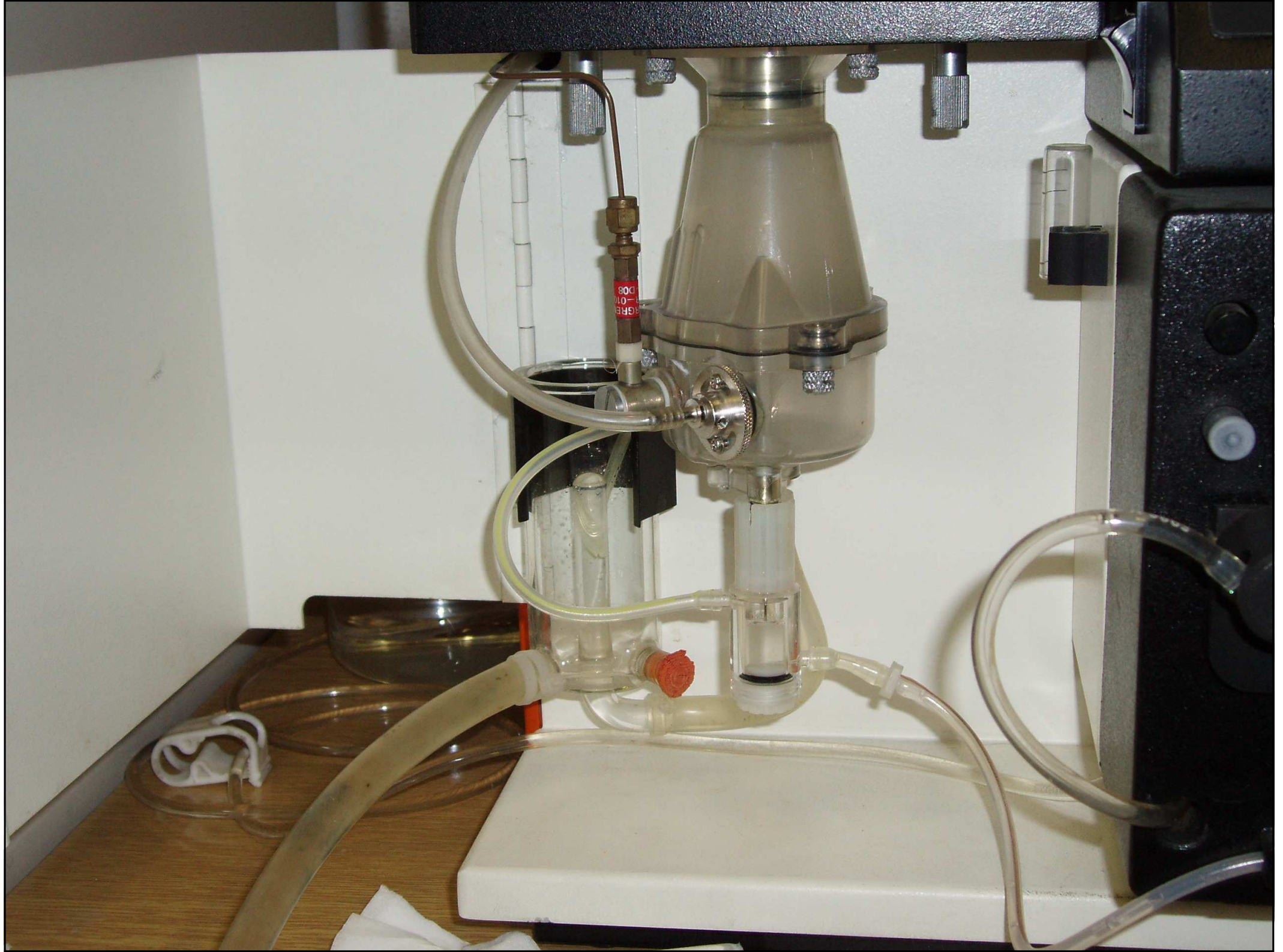
Pneumatický rozprašovač se zmlžovací komůrkou

1. přívod stlačeného vzduchu
2. roztok vzorku
3. kapilára nasávající vzorek
4. rozprašující tryska
5. oddělovač kapek
6. směšovač
7. přívod výhřevného plynu
8. oddělovač kapek
9. hořák
10. plamen



Zmlžovací komora





Plamenový fotometr - analytické fáze

2. **Vstup aerosolu s topným plynem a okysličovadlem do plamene**
 - **Palivová směs:** Propan - vzduch nebo Acetylen - vzduch
 - Plamen má několik zón, jejichž teplota, tvar a velikost závisí na vlastnostech použitých palivových plynů a hořáku. K vlastní atomizaci a excitaci dochází na rozhraní reakční zóny nesvítivé části plamene.
 - Pro stanovení Na, K, Li – se používá relativně studený plamen „propan – vzduch“ který poskytuje teplotu 1930 °C, aby se předešlo excitaci i ostatních prvků přítomných ve vzorku, které by mohly vyvolat nežádoucí interferenci
 - pro stanovení Ca se používá palivo acetylen-vzduch, který má výhřevnější plamen (2300 °C)
 - Poměr složek palivové směsi je nastaven tak, aby byla (odezva přístroje) intenzita emitovaného světla co nejvyšší



CAUTION
only operate instrument
with chimney cap
in correct position

ATTENTION
ne faire fonctionner l'instrument
que lorsque le capot de la cheminée
est correctement fermé



CORNING 480 Flame Photometer

Home menu

calibrate = zero cal

sample = medium

Home list Home go Home

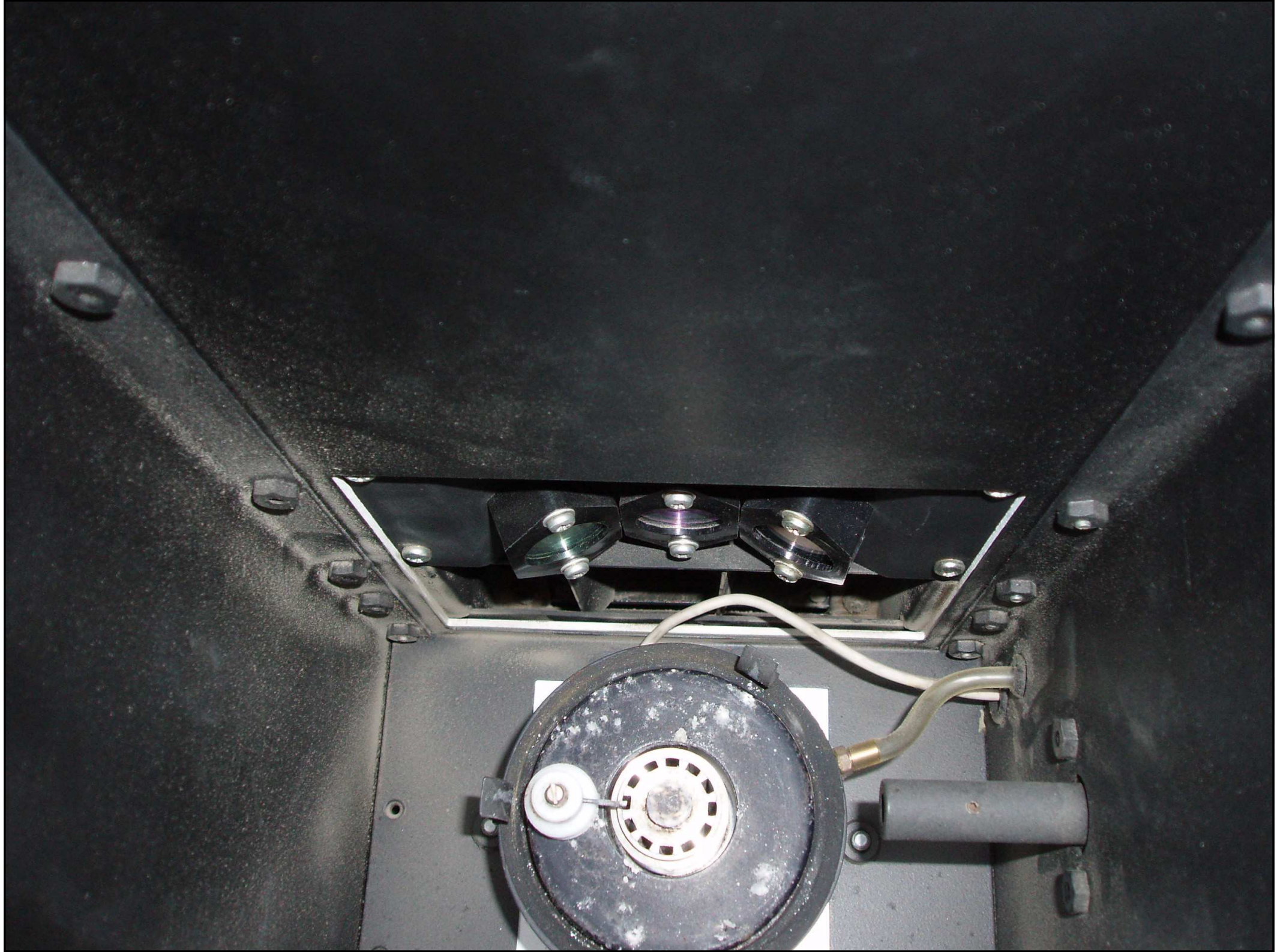
stop dilutor

1742 odd - 2068
2060

Date	Time	Sample	Result	Operator
17/02/20	10:00	101	10.0	ABC
17/02/20	10:05	102	10.5	ABC
17/02/20	10:10	103	11.0	ABC
17/02/20	10:15	104	11.5	ABC
17/02/20	10:20	105	12.0	ABC
17/02/20	10:25	106	12.5	ABC
17/02/20	10:30	107	13.0	ABC
17/02/20	10:35	108	13.5	ABC
17/02/20	10:40	109	14.0	ABC
17/02/20	10:45	110	14.5	ABC
17/02/20	10:50	111	15.0	ABC
17/02/20	10:55	112	15.5	ABC
17/02/20	11:00	113	16.0	ABC
17/02/20	11:05	114	16.5	ABC
17/02/20	11:10	115	17.0	ABC
17/02/20	11:15	116	17.5	ABC
17/02/20	11:20	117	18.0	ABC
17/02/20	11:25	118	18.5	ABC
17/02/20	11:30	119	19.0	ABC
17/02/20	11:35	120	19.5	ABC







Plamenový fotometr - analytické fáze

3. Odpaření vody z kapének aerosolu vlivem teploty plamene

- ✓ Teplota plamene způsobí odpaření rozpouštědla a disociaci molekul na volné atomy.

4. Rozložení molekul a redukce kationtů za vzniku volných atomů ($\text{Na}^+ + \text{e}^- = \text{Na}$)

5. Excitace některých atomů do vyššího energetického stavu

- ✓ Plamen je zdrojem budícího záření (excitační energie). Termicky (= srážkovým mechanismem) dojde k excitaci atomů, poté následuje deexcitační proces spojený s emisí příslušného záření. (zdroj emitujícího záření)

6. **Excitované atomy přecházejí zpět do základního stavu za vyzáření (emise) světelné energie charakteristické vlnové délky**

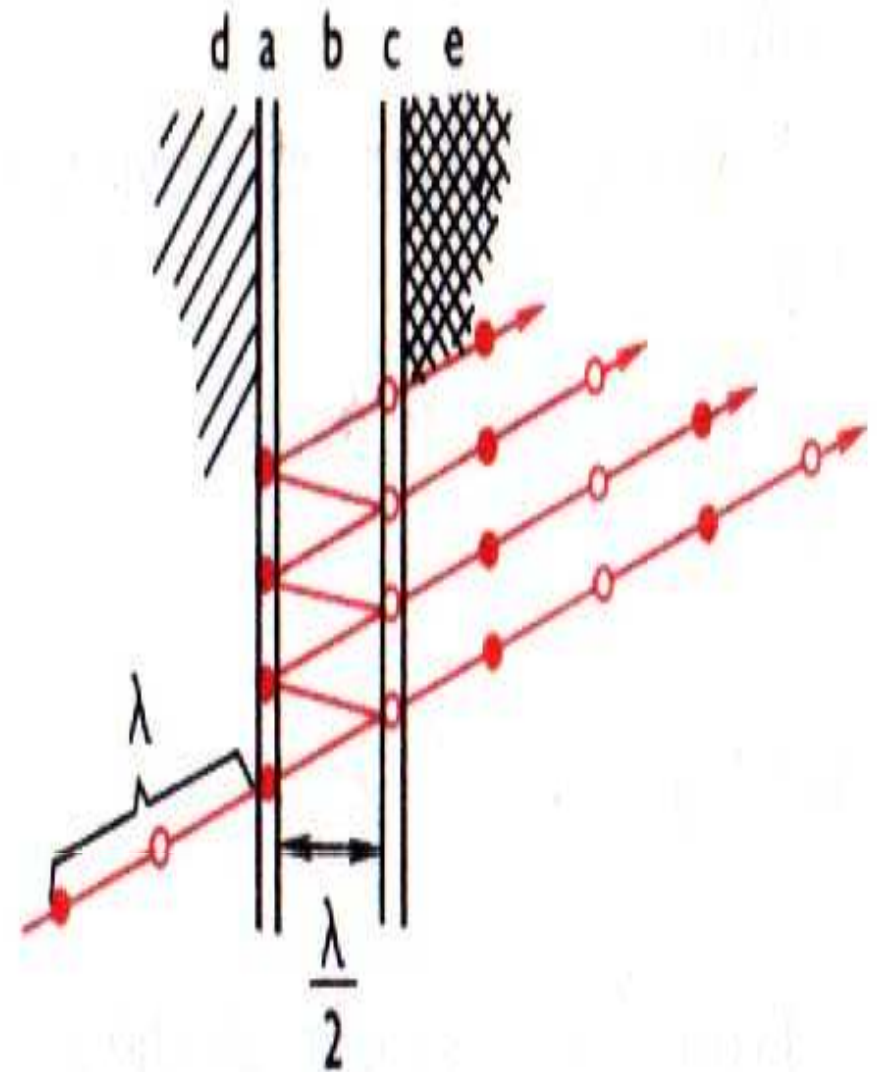
Plamenový fotometr - analytické fáze

6. **Excitované atomy přecházejí zpět do základního stavu za vyzáření (emise) světelné energie charakteristické vlnové délky**

- ✓ Záření, které je emitováno vzorkem, se rozkládá vhodnými disperzními prvky
- ✓ K izolaci jednotlivých spektrálních čar, se používají nejčastěji **interferenční filtry** s maximální propustností a nízkou hodnotou spektrální pološířky
- ✓ **Interferenční filtry**: základem jsou dvě reflexní plošky s výbornými odrazovými vlastnostmi, které jsou odděleny vrstvou dielektrika (průsvitný nevodivý materiál). Mnohonásobnými odrazy od zrcadlových plošek filtru a po vícenásobné interferenci dopadajících paprsků různé vlnové délky, monochromátor izoluje spektrální čáry stanovovaných prvků

Interferenční filtr

- a, c – polopropustné vrstvičky
- b – vrstva dielektrika o tloušťce $\lambda/2$
- d, e – krycí vrstvy



Plamenový fotometr - analytické fáze



7. Vyzářená světelná energie je detektorem převedena na elektrickou veličinu a přepočítána na koncentraci měřeného prvku

✓ **Detektor:** nejčastěji se používá fotočlánek

princip: založen na fotoelektrickém efektu - elektrony uvolněné z fotokatody po dopadu fotonů pohybují k anodě účinkem sacího napětí. Fotoelektrický proud je úměrný toku záření. Fotoelektrický proud přechází přes odpor RL a odpor je přímo úměrný procházejícímu proudu.

Plamenový fotometr - analytické fáze

- **Detektor:**

- **Fotonky** mohou být evakuované nebo plněné plynem. Ve vakuových fotonkách je fotoelektrický proud úměrný toku záření. Jsou-li fotonky plněné plynem, mohou elektrony z katody ionizovat jeho molekuly a tím dochází k zesílení fotoelektrického proudu.

Plamenová emisní fotometrie

- Pro zajištění konstantních podmínek měření se ve všech plamenových fotometrech používá **vnitřní standard**.
- Tímto způsobem se kompenzuje vliv změn tlaku plynné směsi a viskozity roztoku.
- Jako vnitřní standard se používá: pro stanovení Na, K - roztok LiCl nebo CsCl a pro stanovení lithia roztok KCl

Plamenová emisní fotometrie – vnitřní standard

Vlastní provedení:

Vnitřní standard se ve značném konstantním množství přidává ke kalibračnímu i zkoumanému roztoku. Vždy se měří současně spektrální linie stanovovaného kovu a kovu vnitřního standardu. Koncentrace stanovovaného prvku je přímo úměrná poměru intenzit stanovovaného prvku a prvku ve vnitřním standardu. (Cs) Tento poměr intenzit se nemění ani při kolísání plamene.

Plamenová emisní fotometrie



- Stanovení Na, K, Li se provádí metodou kalibrační křivky – srovnává se poměr intenzity signálu ve vzorku o známé koncentraci (Na, K) a vypočítá se koncentrace v měřeném vzorku.



Plamenová emisní fotometrie

Nevýhody:

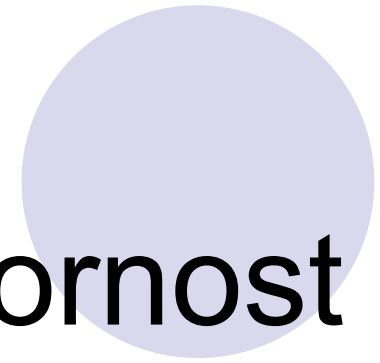
- vývoj plamenových fotometrů je už uzavřený, dnes se v rutinním provozu klinické laboratoře nepoužívají
- Plamenový fotometr se obtížně zařazuje do vybavení automatického analyzátoru a vyžaduje dodržování specifických bezpečnostních předpisů.
- Navíc u pacientů v těžkých stavech (např. při dehydrataci) mohou výsledky zkreslovat skutečný stav aktivity iontů v organismu – tento jev se označuje jako „**pseudohyponatremie**“

Plamenová emisní fotometrie



Pseudohyponatremie

V případě vysokých koncentrací bílkovin a lipidů v séru, jsou výsledky měření koncentrace iontů plamenovou fotometrií nižší, než naměřená aktivita ionoselektivními elektrodami. Je to způsobeno tím, že část objemu rozhodného pro výpočet koncentrace je obsazena bílkoviny a lipidy, takže i když se aktivita ve zbylém vodném objemu nezměnila, bude koncentrace v celkovém objemu nižší. Proto u vzorků s vysokým obsahem lipidů a bílkovin se toto měření nedoporučuje.



Děkuji za pozornost

