CHIMICA AMBIENTALE

CdL triennale in Scienze e Tecnologie per l'Ambiente e la Natura

> Docente Pierluigi Barbieri

SSD Chimica dell'ambiente e dei beni culturali, CHIM/12



Con il termine aerosol si intende il sistema completo delle particelle liquide o solide e del gas che le ospita...

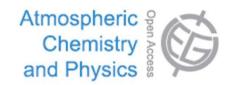
Il particolato atmosferico (PM) è costituito da una miscela molto complessa di particelle discrete in fase solida, liquida di natura organica o inorganica, di dimensioni variabili da pochi nanometri a qualche centinaio di micrometri. La composizione e distribuzione dimensionale è varia, se misurata in luoghi e momenti diversi.

E' caratterizzato da una bassa velocità di deposizione tale da rimane sospeso in atmosfera per un certo tempo

E' originato da diversi tipi di sorgenti e possono presentare proprietà chimiche, fisiche, termodinamiche e morfologiche molto differenti sia nel tempo che nello spazio.

Atmos. Chem. Phys., 15, 8217–8299, 2015 www.atmos-chem-phys.net/15/8217/2015/ doi:10.5194/acp-15-8217-2015 © Author(s) 2015. CC Attribution 3.0 License.





Particulate matter, air quality and climate: lessons learned and future needs

S. Fuzzi¹, U. Baltensperger², K. Carslaw³, S. Decesari¹, H. Denier van der Gon⁴, M. C. Facchini¹, D. Fowler⁵, I. Koren⁶, B. Langford⁵, U. Lohmann⁷, E. Nemitz⁵, S. Pandis⁸, I. Riipinen⁹, Y. Rudich⁶, M. Schaap⁴, J. G. Slowik², D. V. Spracklen³, E. Vignati¹⁰, M. Wild⁷, M. Williams¹¹, and S. Gilardoni¹

¹Istituto di Scienze dell'Atmosfera e del Clima, Consiglio Nazionale delle Ricerche, Bologna, Italy

²Laboratory of Atmospheric Chemistry, Paul Scherrer Institute, Villigen, Switzerland

³Institute for Climate and Atmospheric Science, School of Earth and Environment, University of Leeds, Leeds, UK

⁴TNO, Department of Climate, Air and Sustainability, Utrecht, the Netherlands

⁵Centre for Ecology and Hydrology, Edinburgh, UK

⁶Department of Earth and Planetary Sciences, Weizmann Institute of Science, Rehovot, Israel

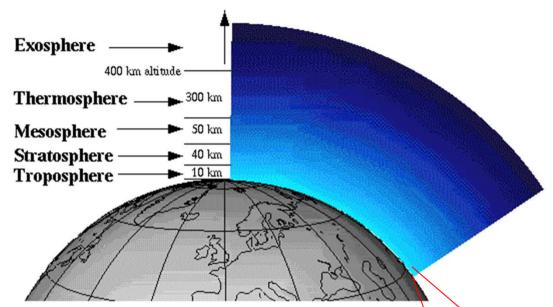
⁷ETH, Institute for Atmospheric and Climate Science, Zurich, Switzerland

⁸Department of Chemical Engineering, University of Patras, Patras, Greece

⁹Department of Applied Environmental Science, Stockholm University, Stockholm, Sweden

¹⁰European Commission, Joint Research Center, Institute for Environment and Sustainability, Ispra, Italy

¹¹ Environmental Research Group, King's College London, London, UK



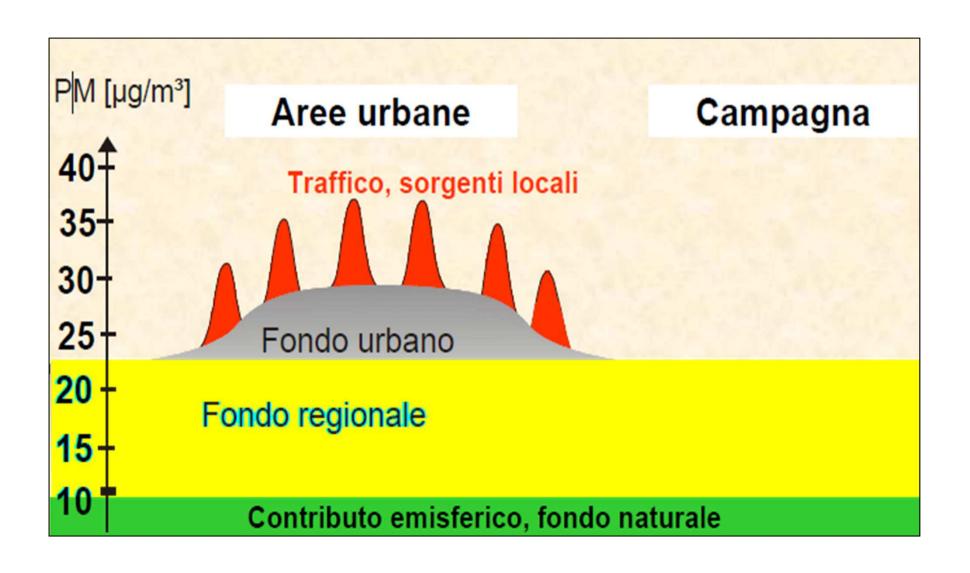
Da poche centinaia di metri a qualche km

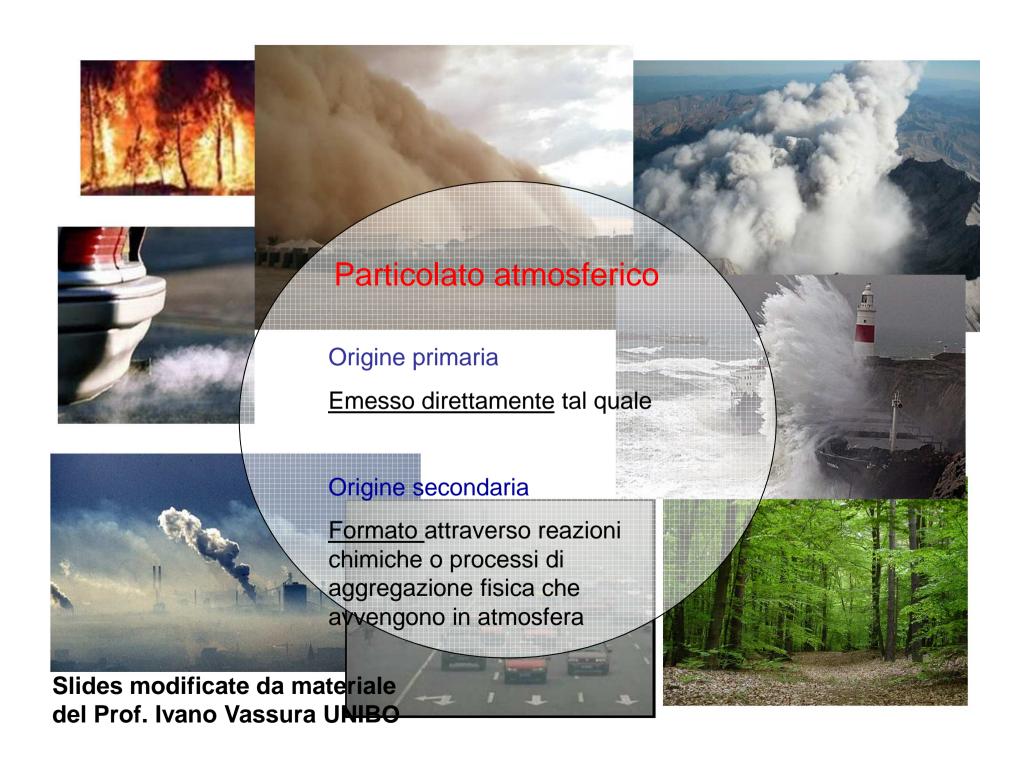


Le concentrazioni di particolato atmosferico variano da alcune decine ad alcune centinaia di ug/m3



Diversi Contributi al PM in atmosfera.





Formazione delle particelle

Dimensione e composizione sono determinati <u>dall'origine del particellato</u> che può essere <u>naturale o antropica</u>. In questo secondo caso la variabilità composizionale e dimensionale è assai più elevata.

Le particelle possono essere <u>emesse direttamente</u> tal quali (primarie) o <u>formarsi</u> attraverso reazioni chimiche o processi di aggregazione fisica che avvengono in atmosfera (secondarie).

Particelle primarie

Tra le particelle primarie ritroviamo quelle generate per azione meccanica del vento quali aerosol marino e polveri prodotte da risospensione di materiale fine depositato a terra su qualsiasi superficie (rocce, terreno, strade, foglie ecc), ceneri prodotte da processi di combustione, ecc.

La concentrazione delle particelle primarie dipende dal loro tasso di emissione, trasporto, dispersione e dal tasso di rimozione dall'atmosfera.

Particelle secondarie:

I processi di formazione delle particelle secondarie comprendono la condensazione di vapori derivati da reazioni chimiche di precursori in fase gassosa in atmosfera, le reazioni di gas liberi, adsorbiti o disciolti. I processi secondari possono dar luogo sia alla formazione di nuove particelle sia all'addizione di materiale particolato su particelle preesistenti.

Es.
$$SO_2 \rightarrow H_2SO_4$$

Formazione delle particelle

Possono avere origine da processi fisici e processi chimici.

Processi fisici

Da <u>fonti naturali</u>, come spray marino, polvere sollevata dal vento, polvere vulcanica.

Da <u>fonti antropiche</u>, come frantumazione di carbone o minerali, formazione di spray nelle torri di raffreddamento, sollevamento di polvere da suolo dovuta ad attività agricole.

Processi chimici

La maggior parte è costituita da processi di combustione:

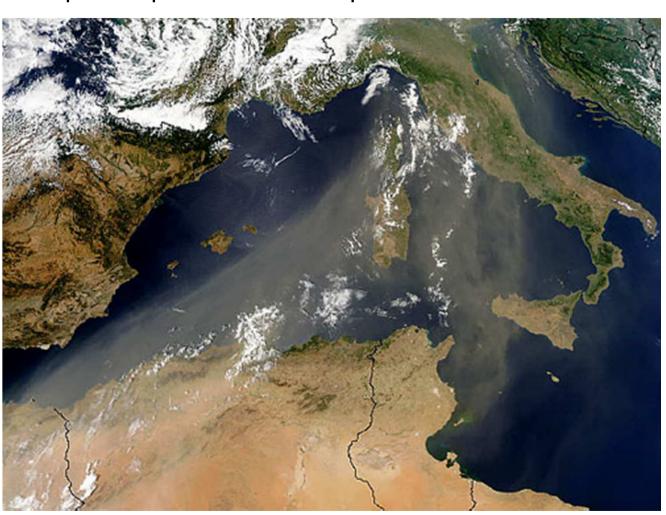
centrali elettriche (combustibile fossile), inceneritori, forni, camini e stufe, motori a combustione interna, incendi di foreste, attività vulcaniche.

Hanno solitamente dimensioni < 1 µm e sono molto importanti perché più rapidamente trasportate negli alveoli polmonari.

Veicolano molti metalli pesanti tossici.

Sorgente primaria Origine Crostale

polveri prodotte da risospensione di materiale fine depositato a terra



Specie chimiche più abbondanti:

Allumino-Silicati

Carbonati

Solfati

Al, Mg, Ca, Si, Fe

100-500 Tg/anno

Sensore MODIS del 16 luglio 2003 relativa al trasporto di polvere dal Sahara che dopo aver attraversato il Mediterraneo raggiunge le regioni settentrionali italiane

Sorgente primaria Spray Marino

Tra le particelle primarie ritroviamo quelle generate per azione meccanica del vento quali aerosol marino...



Eruzioni Vulcaniche

Specie chimiche più abbondanti:

35-300 Tg/anno







Sorgente primaria

Incendi

Prodotti derivanti da combustione di biomasse, spesso a causa degli incendi boschivi che si verificano in estate.



Specie più abbondanti:

Carbonio organio

Carbonio elementare

Potassio

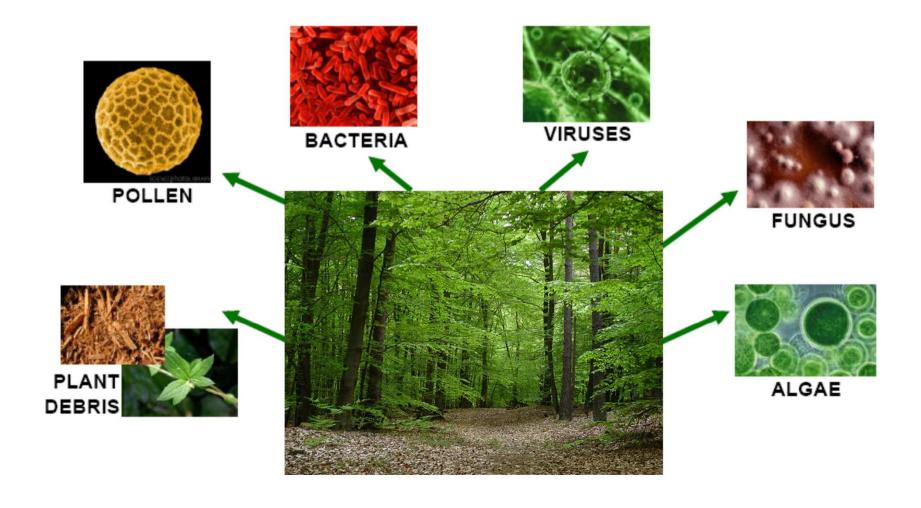
Zolfo

3-150 Tg/anno

Incendi sull'Italia meridionale MODIS del 25 luglio 2007

Sorgente primaria

Particolato biogenico



Sorgente primaria Emissioni antropogeniche

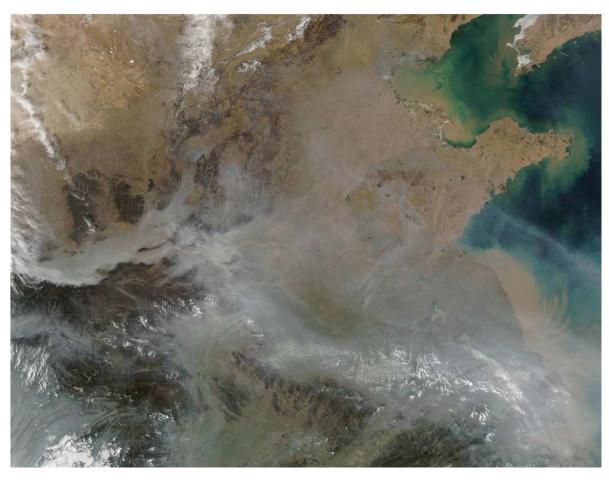
EMEP. The European
Monitoring and Evaluation
Programme (EMEP) is a
scientifically based and
policy driven programme
under the Convention on
Long-range Transboundary
Air Pollution (CLRTAP) for
international co-operation to
solve transboundary air
pollution problems





https://www.eea.europa.eu/publications/emep-eea-guidebook-2016/part-b-sectoral-guidance-chapters

Utilizzo di combustibili fossili può avere un ruolo importante nel fornire precursori per la formazione di particolato secondario



https://www.eea.europa.eu/pu blications/emep-eeaguidebook-2016/part-bsectoral-guidance-chapters/1energy/1-a-combustion

Satellite image of particulate pollution over Beijing, China. MODIS

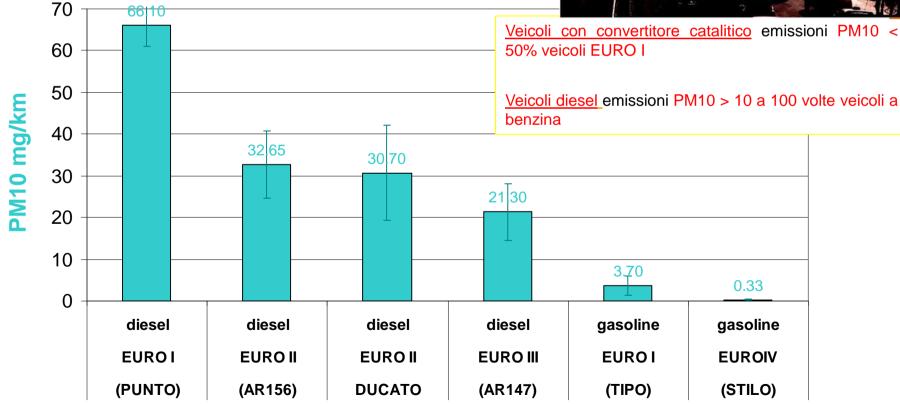
Sorgente primaria

SORGENTE TRAFFICO

Fattori di emissione diversi autoveicoli: diesel e benzina, e a differente livello tecnologico (EURO1-EURO4)

https://www.eea.europa.eu/publications/emep-eea-guidebook-2016/part-b-sectoral-guidance-chapters/1-energy/1-a-combustion/1-a-3-b-i/view





Diesel Passenger Car Emissions Standards

EU vs. U.S. (Light Blue, Current Standards)

g/km	Year	PM	NOx	СО
Euro 1	Jul 1992	0.14	-	2.72
Euro 2	Jan 1996	0.08	-	1.00
Euro 3	Jan 2000	0.05	0.50	0.64
Euro 4	Jan 2005	0.025	0.25	0.50
Euro 5a	Sept 2009	0.005	0.18	0.50
Euro 5b	Sept 2011	0.005	0.18	0.50
Euro 6	Sept 2014	0.005	0.08	0.50
U.S. Tier 1	1994-1997*	0.050	0.62	2.11
U.S. Tier 2	2004-2009*	0.006	0.04	1.30

^{*}Phased-in Over This Period

Euro 6 emission limits (petrol)

- CO 1.0 g/km
- HC 010 g/km
- NOx 0.06 g/km
- PM (Particulate matter) 0.005 g/km (Direct Injection only)
- PM (Particulate matter) 6.0x10 ^11/km (Direct Injection only)

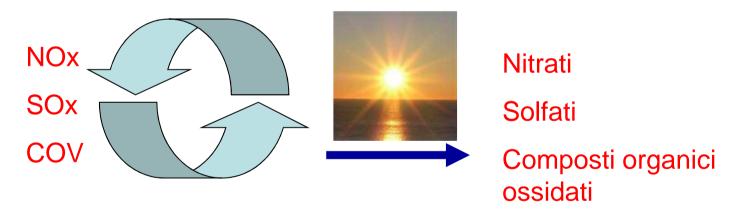
Euro 6 emission limits (diesel)

- CO 0.50 g/km
- HC+ NOx 0.17 g/km
- NOx 0.08 g/km
- PM (Particulate matter) 0.005 g/km
- PM (Particulate matter) 6.0x10 ^11/km

Particolato secondario

I processi di formazione delle particelle secondarie comprendono la condensazione di vapori derivati da reazioni chimiche di precursori in fase gassosa in atmosfera, le reazioni di gas liberi, adsorbiti o disciolti. I processi secondari possono dar luogo sia alla formazione di nuove particelle sia all'addizione di materiale particolato su particelle preesistenti.

Reazioni fotochimiche ossidative...



A causa della molteplicità di fattori che possono intervenire nella formazione dell'aerosol secondario l'identificazione delle sorgenti che emettono i precursori di queste specie risulta più difficile rispetto a quella delle particelle primarie.

Perché è importante studiare il Particolato atmosferico?

Atmos. Chem. Phys., 15, 8217–8299, 2015 doi:10.5194/acp-15-8217-2015 S.Fuzzi et al. *Particulate matter, air quality and climate: lessons learned and future needs* https://www.atmos-chem-phys.net/15/8217/2015/acp-15-8217-2015.pdf

Interazione con gli organismi viventi (piante, animali, Uomo)

http://www.euro.who.int/__dat a/assets/pdf_file/0004/193108 /REVIHAAP-Final-technicalreport-final-version.pdf



Interazione con la luce solare

http://www.isprambiente.gov.it/e n/publications/reports/airpollution-and-cultural-heritageeffects-on-materials-in-rome

Interazione con i beni architettonici





Gli effetti del particolato atmosferico, a parità di concentrazione, dipendono fortemente da...

Dimensione



Composizione chimica



Distribuzione dimensionale del PM

10 nm (particolato ultrafine) - 100 mm diametro (particelle giganti).

Per fornire un'idea comparativa con la vita quotidiana il range dimensionale equivale a quello tra una formica e una mongolfiera

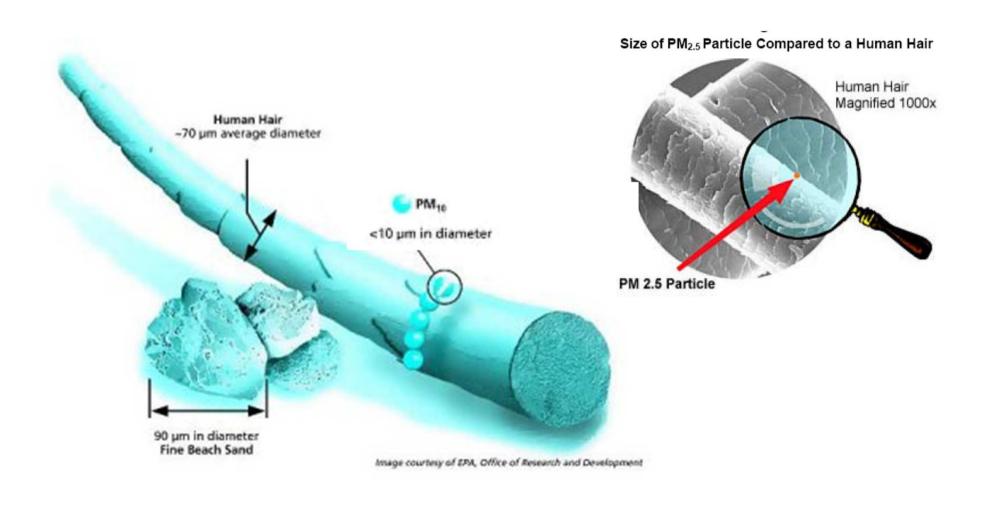


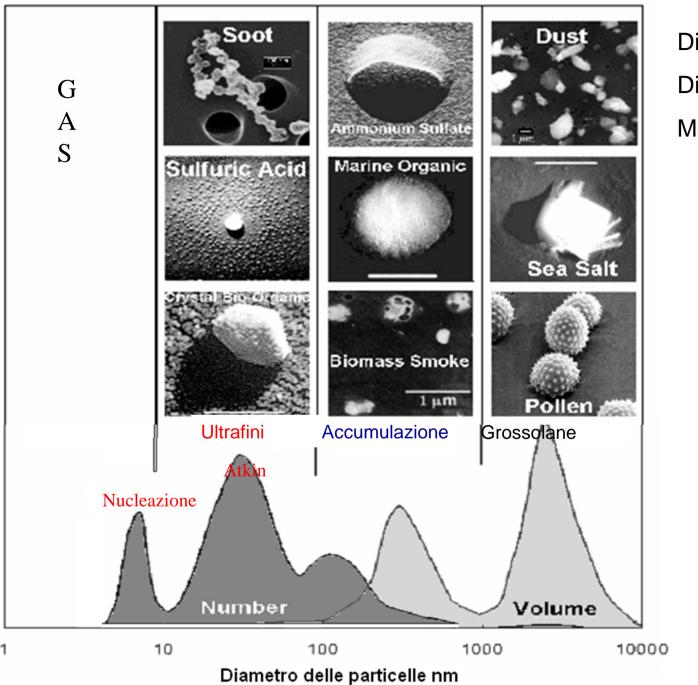


Particelle con dimensioni superiori a 100 µm sono rare in atmosfera poiché la loro massa è tale da farle depositare rapidamente al suolo.

Distribuzione dimensionale del PM

10 nm (particolato ultrafine) - 100 μ m diametro (particelle giganti).





Distribuzione Dimensionale Modale

W.E. Wilson, Judith C. Chow, Candis Claiborn, Wei Fusheng, Johann Engelbrecht, John G. Watson «Monitoring of particulate matter outdoors» Chemosphere 49 (2002) 1009–1043

Recent studies of the size and composition of atmospheric particulate matter (PM) have demonstrated the usefulness of separating atmospheric PM into its fine and coarse components. The need to measure the mass and composition of fine and coarse PM separately has been emphasized by research in exposure, epidemiology, and toxicology of atmospheric PM. This paper provides a background on the size distribution and properties of PM relevant to the differences between fine and coarse particles. Various decisions that must be made when deciding how to separate, collect, and measure PM are discussed. Techniques for monitoring fine and coarse particles, including the US Federal Reference Method for PM2:5 and several techniques for PM10–2:5, are presented. Problems encountered in collecting semivolatile PM and in weighing atmospheric PM collected on a filter are described. Continuous monitoring methods for PM mass and for PM components (carbon, nitrate, and sulfate) are described and brief descriptions are given of analytical techniques for the chemical characterization of collected PM. This information should be especially useful for environmental workers familiar with monitoring methods for total suspended particles or PM10 but who will need to measure PM2:5 and PM10–2:5 in the future.

Classificazione Modale

- 1- Nucleazione: particelle molto piccole (0.01 μm) formano con acqua minute goccioline
- 2-Accumulazione: le piccole goccioline coagulano per dare particelle con diametri compresi tra 0.1 e 1 μm
- 3-Grossolano: particelle provenienti dalle disintegrazioni oceaniche e ambientali

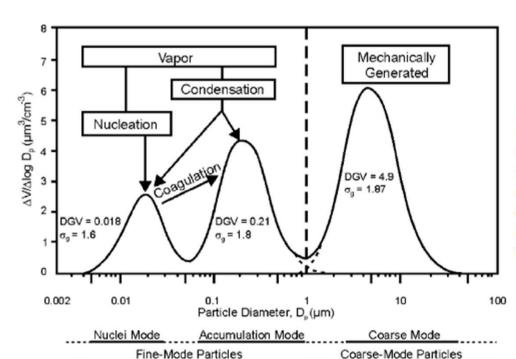
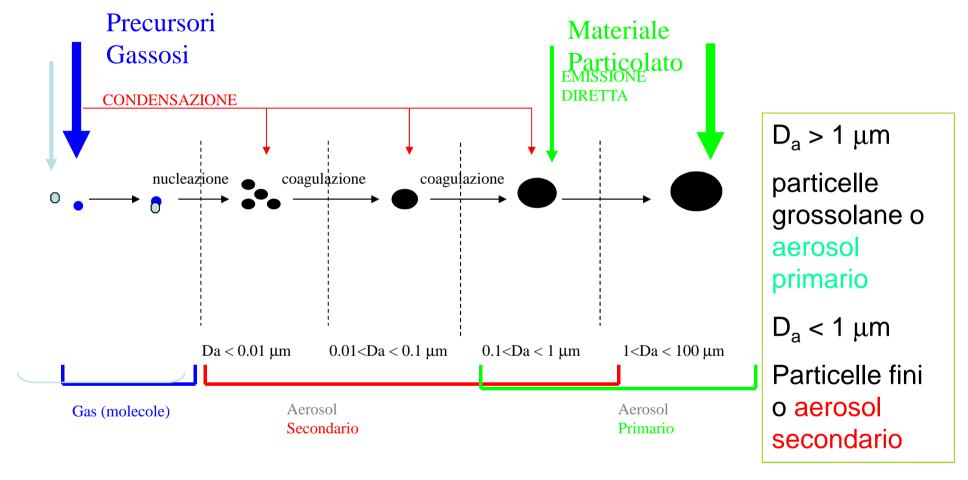


Fig. 1. Volume size distribution, measured in traffic, showing fine-mode and coarse-mode particles and the nuclei and accumulation modes within the fine-particle mode. DGV (geometric mean diameter by volume, equivalent to volume median diameter) and σ_g (geometric standard deviation) are shown for each mode. Also shown are transformation and growth mechanisms (e.g., nucleation, condensation, and coagulation) (adapted from Wilson and Suh, 1997).

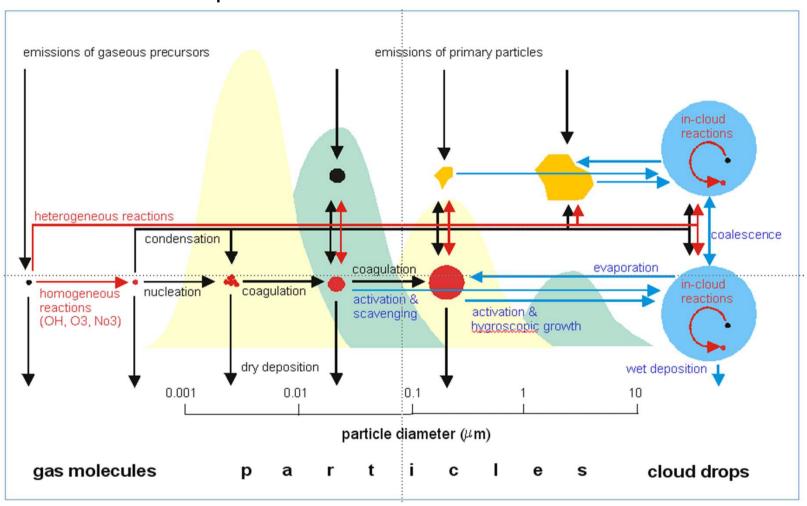
Distribuzione dimensionale del PM e sorgente



Prima di essere rimosse, per deposizione secca o umida, le particelle subiscono fenomeni di condensazione/evaporazione, coagulazione (per collisione tra due particelle), reazioni chimiche, attivazione (per condensazione del vapor acqueo a formare goccioline).......

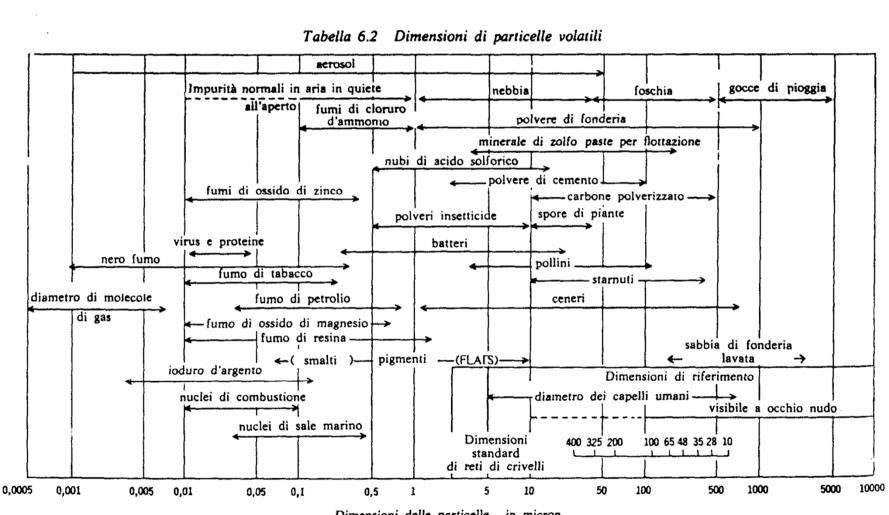
Processi microfisici

Possono influenzare la distribuzione dimensionale e la composizione chimica dell'aerosol atmosferico



Lo schema mette in risalto l'ampiezza degli intervalli dimensionali che sono interessati nella formazione ed evoluzione di particelle di aerosol, e come gli aerosol partecipano nei processi chimici atmosferici attraverso reazioni omogenee, eterogenee e all'interno delle nubi

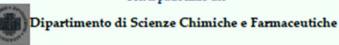
Distribuzione dimensionale del PM e Origine



Dimensioni delle particelle in micron (tutte le linee tratteggiate indicano valori non certi)

Da L. Byers. "Controlling Atmospheric Particulates", Technology Tutor, 1, 43, 1971





FORMAZIONE CONTINUA

"Le emissioni da fonti mobili e il loro abbattimento"

Venerdì 23 MARZO 2018 presso il Dipartimento di Scienze Chimiche e Farmaceutiche- UNITS- ED C11 L'evento è valido per l'acquisizione di 3 CFP per i CHIMICI

Argomenti trattati

Il seminario descrive lo sviluppo delle normative e della tecnologia dei motori con relativo impatto sulle Emissioni. L'intervento è focalizzato sulle emissioni generate da fonti mobili e, in particolare da traffico automobilistico e sull'evoluzione delle tecnologie di controllo ed il relativo impatto ambientale.

RELATORE:

Dott. Chim. JAN KASPAR

PROGRAMMA

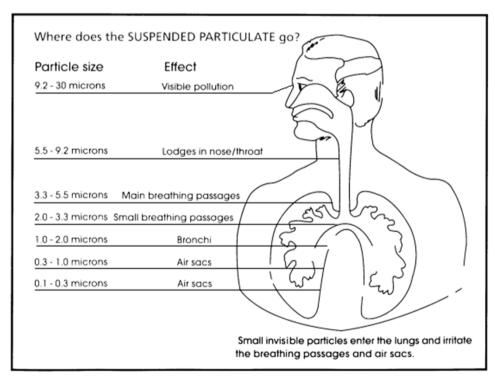
h 14:00-14:15 Registrazione

h 14.15-17:00 Presentazione

Interazione del particolato con l'apparato respiratorio

Il particolato atmosferico interagisce con l'apparato respiratorio in modo differente a seconda delle sue dimensioni.

In particolare, le particelle fini (PM_{10}) possono entrare in contatto con i polmoni, fino ad arrivare ai bronchi e agli alveoli $(PM_{2.5}, PM_1)$, coinvolgendo anche l'apparato cardiovascolare.



L'attenzione degli enti di controllo si sta volgendo sempre più verso la determinazione in aria della concentrazione delle polveri più fini.

Classificazione Dosimetrica

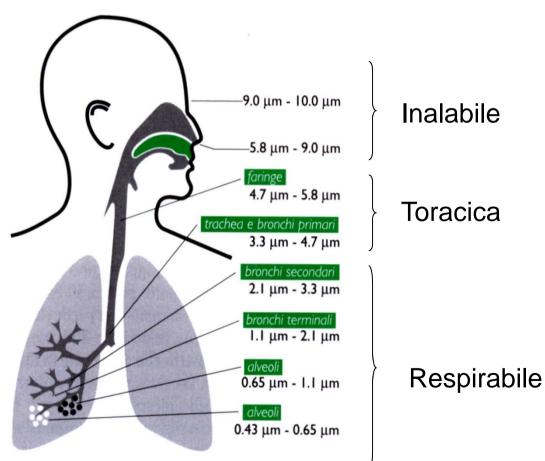
Interazione del particolato con l'apparato respiratorio

Il particolato atmosferico interagisce con l'apparato respiratorio in modo differente a seconda delle sue dimensioni.

In particolare, le particelle fini (PM_{10}) possono entrare in contatto con i polmoni, fino ad arrivare ai bronchi e agli alveoli $(PM_{2.5}, PM_1)$, coinvolgendo anche l'apparato

cardiovascolare.

L'attenzione degli enti di controllo si sta volgendo sempre più verso la determinazione in aria della concentrazione delle polveri più fini.



Classificazione dimensionale del particolato

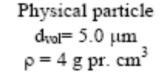
Il parametro principale che governa il comportamento aerodinamico di un aerosol è la dimensione delle particelle in sospensione.

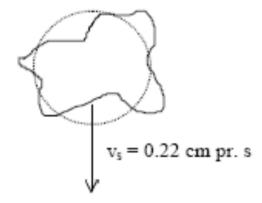
La dimensione di una **particella sferica** è rappresentata dal diametro geometrico; nel caso invece di **particelle di forma irregolare**, come quelle di cui è composto il particolato atmosferico, è necessario definire un *diametro equivalente*, cioè il diametro di una sfera che abbia lo stesso comportamento aerodinamico della particella in esame. Si definisce *diametro equivalente di Stokes* il diametro di una particella sferica caratterizzata dalla stessa massa volumica e dalla stessa velocità di sedimentazione della particella in esame. Nel caso di particelle sferiche, il diametro equivalente di Stokes coincide con quello geometrico.

Le particelle che costituiscono il particolato atmosferico sono però di varia natura e caratterizzate da valori diversi di massa volumica; è necessario dunque utilizzare una grandezza che renda confrontabile il diametro equivalente di particelle con massa volumica differente. Si definisce diametro aerodinamico da di una particella, di forma e massa volumica qualunque, come il diametro di una sfera di massa volumica pari a 1 g/cm3 con la stessa velocità terminale di sedimentazione della particella in esame.

Particelle con forma e dimensioni uguali ma con diversa composizione sono caratterizzate da uno stesso diametro di Stokes ma da un valore diverso del diametro aerodinamico. Il comportamento delle particelle sospese in aria può essere descritto unicamente in funzione del diametro aerodinamico, che per questo motivo rappresenta la grandezza comunemente utilizzata per caratterizzare il particolato. 32

Diametro di Stokes ed aerodinamico per una particella di forma irregolare

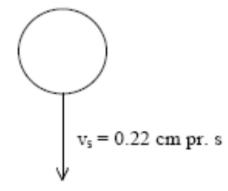




Stokes sphere

$$d_s = 4.3 \mu m$$

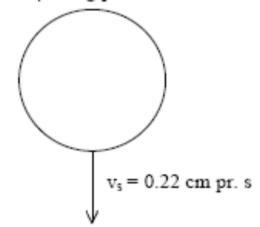
 $\rho = 4 \text{ g pr. cm}^3$



Aerodynamic sphere

$$d_a = 8.6 \mu m$$

 $\rho = 1 \text{ g pr. cm}^3$



Diametro equivalente

Classificazione dimensionale del particolato

Le proprietà, il destino e tutto quanto determina il tempo di residenza in atmosfera e il tasso di deposizione al suolo o nel tratto respiratorio del particolato atmosferico sono funzione delle dimensioni delle particelle che lo costituiscono.

La <u>velocità di deposizione</u> dipende dalle dimensioni e dalla densità delle particelle.

Per particelle sferiche, maggiori approssimativamente di 1 µm di diametro, si definisce :

$$v = \frac{2g d^2 (\rho_1 - \rho_2)}{9 \eta}$$

dove: v = velocità di deposizione (cm/s)

g = accelerazione di gravità (cm/s²)

 ρ_1 = densità della particella (g/cm³)

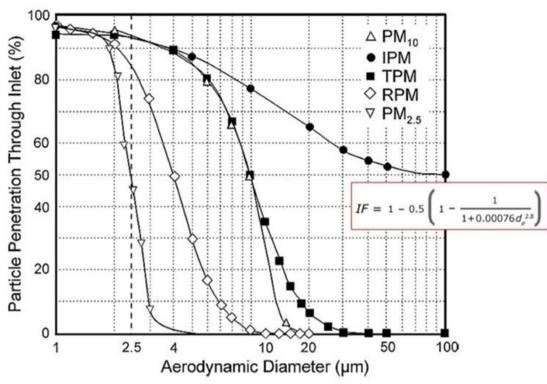
 ρ_2 = densità dell'aria (g/cm³)

 η = viscosità dell'aria (poise) (g x cm/ sec)

http://server1.fisica.unige.it/~biologia/RRsedimentazione.pdf

d = raggio della sfera

Classificazione Cut Point



IPM: Inhalable particle fraction (fraction inhaled through nose and mouth)

TPM: Thoracic particle fraction (fraction passing the larynx) **RPM:** Respirable particle fraction (fraction reaching the alveoli)

PM10: operativamente si intende per PM10 la frazione di materiale particolato prelevata dall'atmosfera mediante un sistema di separazione a impatto inerziale la cui efficienza di campionamento, per una particella con diametro aerodinamico di 10 µm, risulti pari al 50%. Il metodo di riferimento definisce l'insieme delle specifiche costruttive e operative dei sistemi di campionamento della frazione PM10 e i protocolli della fase di misura di massa del materiale particellare. *EN 12341: 2014*

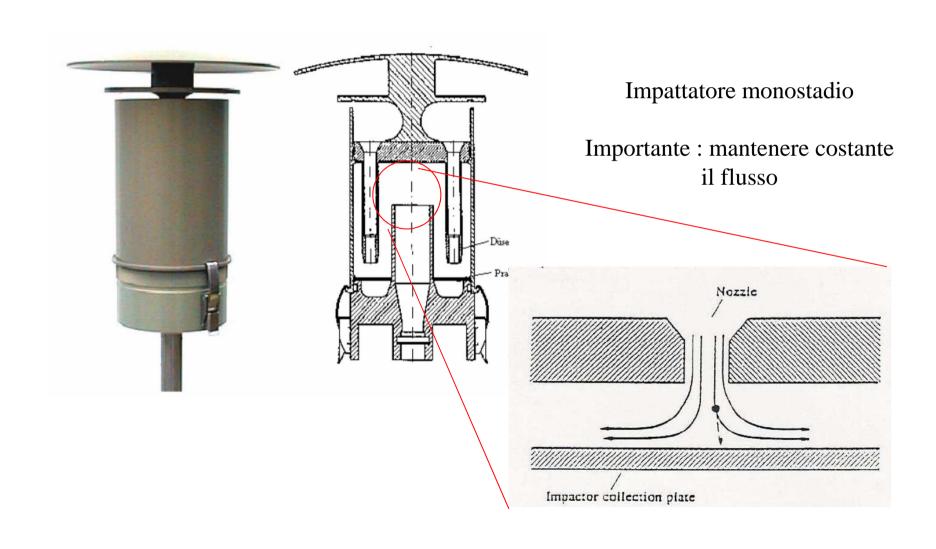
Misure di PM₁₀ e di PM_{2,5}

Norma tecnica di riferimento: UNI EN 12341:2014 "Aria ambiente - Metodo gravimetrico di riferimento per la determinazione della concentrazione in massa di particolato sospeso PM10 o PM2,5".

Principio di misura: gravimetria, assorbimento radiazione β

Modalità di funzionamento: il metodo di riferimento per la determinazione del materiale particolato PM₁₀ si basa sulla raccolta della "frazione PM₁₀" su apposito filtro e successiva determinazione della sua massa per via gravimetrica, in laboratorio, dopo che è avvenuto il condizionamento del filtro in condizioni controllate di temperatura (20° C \pm 1) e di umidità (50 \pm 5%). Oltre al metodo di riferimento, ci sono i metodi equivalenti per la misura del PM₁₀ (ad esempio strumentazione automatica che sfrutta il principio dell'assorbimento della radiazione β da parte della polvere campionata). La determinazione del particolato fine in atmosfera (PM10) viene eseguito mediante diversi tipi di strumenti, campionatori e analizzatori.

Testa per il prelievo di PM10 EN 12341 (portata 2,3 m3/h)



Campionatori di PM₁₀

Questi strumenti sono costituiti da una pompa che aspira l'aria ambiente attraverso una testa di prelievo, la cui geometria è stata normata a livello internazionale ed è in grado di selezionare polveri con diametro aerodinamico inferiore ai 10 µm con una efficienza del 50%.

La componente del particolato selezionata dalla testa viene quindi fatta passare attraverso una membrana filtrante di opportuna porosità e costituita da diversi materiali (quarzo, fibra di vetro, teflon, esteri di cellulosa, ecc.) dipendentemente dal tipo di analisi richiesta sul filtro.

La membrana viene poi pesata in laboratorio e per differenza con la tara (filtro bianco) si ha la massa del particolato..

Il campionatore contiene anche un contatore volumetrico in grado di registrare il volume di aria aspirata, corretto in modo continuo mediante vari sensori di temperatura e pressione interni ed esterni, per ricondurlo alle condizioni ambientali. Dalla conoscenza quindi del volume di aria campionata e della massa del particolato si calcola la concentrazione di PM10 in µg/m₃.

Analizzatori di PM₁₀

Questi strumenti, analogamente ai campionatori, registrano un volume di aria passato attraverso una membrana filtrante. Sono però anche in grado di determinare la massa del particolato, sfruttando il principio dell'attenuazione dei raggi beta emessi da una piccola sorgente radioattiva. Questi analizzatori possono avere un sistema di campionamento basato su filtri singoli (come i campionatori) oppure avere un nastro che scorre ad intervalli di tempo selezionabili e regolari, sui cui "tratti" viene depositato il particolato. Unendo i dati di volume e quelli di massa, tali strumenti forniscono direttamente il valore di concentrazione di PM₁₀

2 x Hydra dual sampler di FAI Instruments $PM_{10} \& PM_{2.5}$ (o 2 x PM_{10})

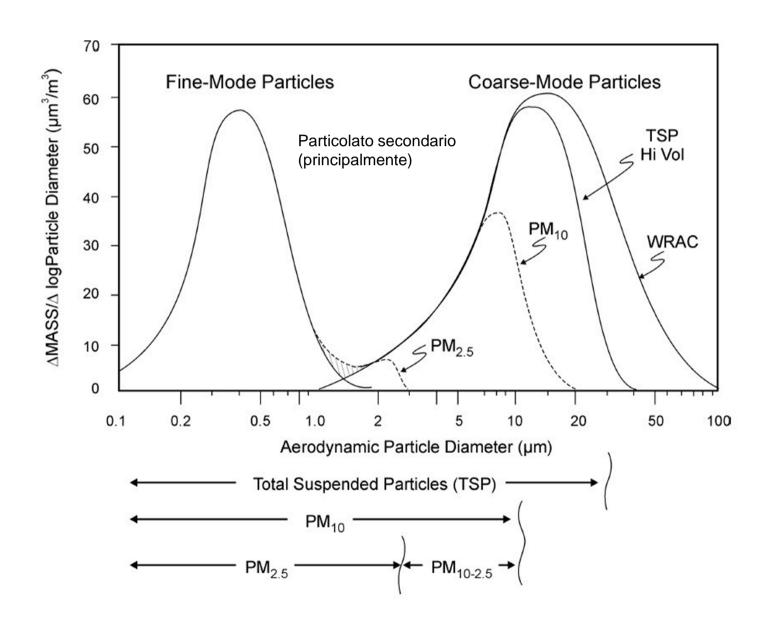
Il campionamento del particolato atmosferico

2 x Echo HiVol di TCR Tecora con Testa Digitel PM₁₀



2x Echo PUF di TCR Tecera (su PTS, ISO 12884:2000)

Distribuzione di massa delle particelle



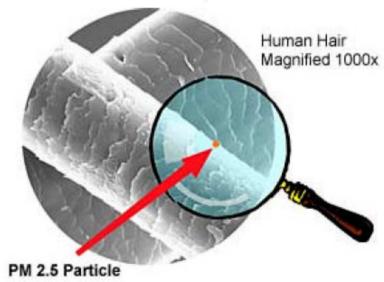
Particolato atmosferico



PM10

Size of PM_{2.5} Particle Compared to a Human Hair

PM2.5



IL PICCOLO





No Smog attacca su Aia e Ferriera

L'accusa dall'associazione: «Muro burocratico della Regione». Nuovo esposto

26 marzo 2017

...Lo scorso venerdì inoltre, è stato annunciato, No smog ha presentato un altro esposto alla Polizia giudiziaria per «*polveri sempre più sottili*». Durante l'assemblea sono state proiettate anche alcune immagini immortalate dai cittadini residenti in varie giornate e orari, «in cui - è la denuncia - si vede chiaramente la presenza di copiose emissioni non convogliate che escono da più siti all'interno dello stabilimento, dirette verso aree abitate». E ancora: «Negli ultimi tempi, a fronte di una diminuzione della ricaduta di polveri grossolane, è aumentata la concentrazione del cancerogeno benzo(a)pirene». ...

Particelle sedimentabili campionamento

Fase 1 Fase 2 Fase 3



Deposimetri esposti, mediamente, per 30 giorni.



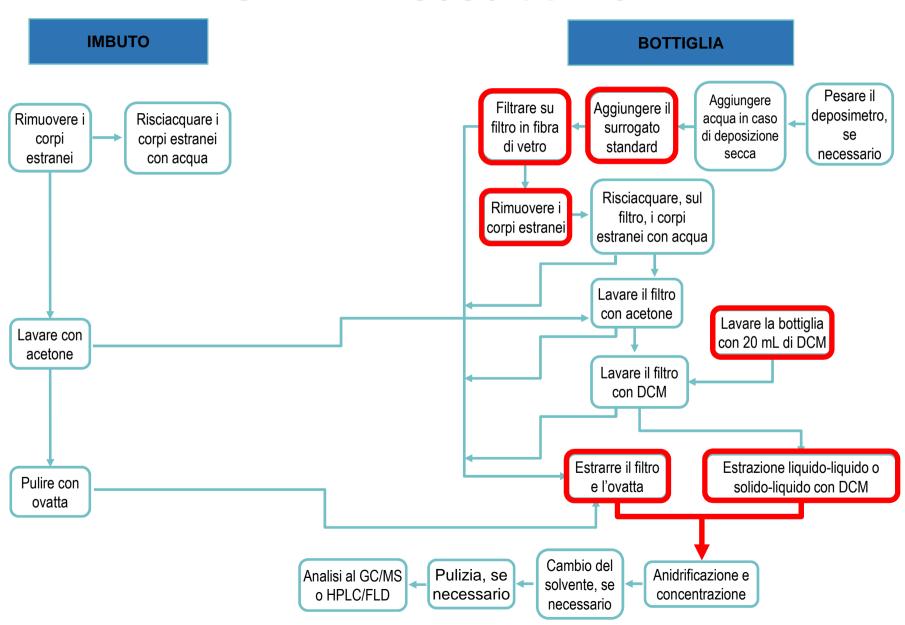
Filtrazione delle deposizioni I filtri sono stati Condizionati in muffola per 5 ore a 400°C:

Trattamento.

Analisi tramite GC-MS.

Campionatore tipo "Bulk" in vetro pyrex con diametro 22 cm e capacità 10 litri.

Procedura per analisi IPA prevista dalla Norma UNI EN 15980 del 2011



UNIVERSITÀ DEGLI STUDI DI TRIESTE DIPARTIMENTO DI SCIENZE DELLA VITA Tesi di laurea in SCIENZE E TECNOLOGIE PER L'AMBIENTE E LA NATURA

IL MONITORAGGIO DELL'INQUINAMENTO ATMOSFERICO: DALLE STAZIONI ISTITUZIONALI AI SENSORI A BASSO COSTO

Laureanda: Silvia Covatta Relatore:

Pierluigi BARBIERI

Anno Accademico 2015-2016

Serve confronto con limite di legge? Come scegliere il NO sensore da utilizzare? Strumenti conformi alla Serve un dettaglio norma UNI EN 12341:2014 Criteri: temporale infragiornaliero? ed equivalenti 1. Verifiche di NO Sì conformità con i Si tratta di Si tratta di nano limiti di legge polveri polveri? depositabili? 2. Dettaglio temporale Sì NO NO Sì 3. Dettaglio Serve un sensore Deposimetro Speciazione dimensionale multicanale Quadrello(????) dimensionale? Si vuole una speciazione (micron/nano) chimica online? NO NO 4. Dettaglio sulla Sì MiniDISC composizione CDC: Condensation Serve un sensore Ioni (*) Particle Counters chimica Black Carbon (**) multicanale dimensionale? Metalli (***) 5. Dettaglio sulla Sì distribuzione spaziale QCM (Quartz Servono bassi 6. Alti/bassi costi della Crystal costi? strumentazione Microbalance) NO

OPC: Optical

Particle Counters

9/17

Light

scattering