U.T.E.F.
2024 - 2025

**Contributi della Fisica
alla Diagnostica Medica**

Prof. Mauro Gambaccini

Un po' di storia

- ✓ In passato la **FISICA** e la **MEDICINA** non avevano una ben definita linea di demarcazione
- ✓ La medicina quantitativa venne introdotta nel 17° secolo
- ✓ Questo tipo di medicina cercava di seguire il **metodo sperimentale** proprio di Galileo
- ✓ La sede che per prima usò questo tipo di approccio fu l'Università **PADOVA** dove Galileo fu studente di Medicina prima di passare allo studio della Matematica

GALILEO

Verifica l'isocronia delle oscillazioni del pendolo col proprio ritmo cardiaco

SANTORIO

Misura le pulsazioni di pazienti con un pendolo a lunghezza variabile

batt/ minuto	L(cm)
40	55,9
50	35,7
60	24,8
70	18,2
80	13,9
90	11
100	8,9
110	7,39
120	6,2

GALILEO

Studiando l'espansione dei liquidi inventa un termometro ad alcool

SANTORIO

Modifica il termometro e lo utilizza per la misura della febbre

Col progredire della Scienza e delle conoscenze altre discipline assumono importante identità nell'ambito scientifico

SCIENZE

**BIOLOGICHE
MEDICHE**

SCIENZE

**MATEMATICHE
FISICHE
CHIMICHE**

FISICA

Fisica Nucleare
Fisica delle Particelle Elementari
Astrofisica
Fisica Teorica
Fisica dello Stato Solido
Fisica Medica
Fisica Ambientale
- ecc.

-

Fisica Medica

Branca della fisica applicata alla medicina e alla biologia

Sviluppo di strumenti per verificare il corretto funzionamento degli organi (DIAGNOSI)

Sviluppo di dispositivi per ripristinare il corretto funzionamento degli organi (TERAPIA)

Questa branca della Fisica ha ricevuto un grande impulso da
grazie a due importanti scoperte:

1894 Raggi X. Wilhelm Conrad Roentgen

1896. Radioattività. Henry Bequerel & Coniugi Curie

APPLICAZIONI NELL TERAPIA ONCOLOGIA
Radioterapia

APPLICAZIONI NELLA DIAGNOSTICA MEDICA

Radiologia
Medicina Nucleare

Diagnostica per immagini
Diagnostica per immagini

IMMAGINE DIGITALE (BIANCO E NERO)
Livelli di grigio

MATRICE NUMERICA

COLONNE

RIGHE

	123	163	264	186	163	150	186	264	186	163	163	123	150	186	163
	163	133	150	163	186	264	163	150	163	186	186	163	264	163	186
	186	163	186	186	264	150	264	186	186	264	264	186	150	264	264
	264	186	163	264	150	163	186	163	264	150	150	264	163	186	150
	150	264	18	150	186	163	150	18	150	186	186	150	163	150	186
	186	150	16	186	163	264	186	16	186	163	163	186	264	186	163
	163	186	163	186	264	186	163	150	133	163	264	163	186	163	163
	264	163	186	264	148	150	264	264	163	264	163	264	150	264	264
	150	186	264	186	163	186	186	264	150	264	186	150	186	186	264
	186	264	186	163	186	150	148	163	186	186	264	186	150	148	186
	186	150	163	186	264	186	163	150	133	16	150	186	186	163	16
	163	186	186	264	16	18	16	186	148	18	186	163		16	18
	186	186	264	163	186	163	186	264	186	163	163	186	163	186	163
	264	264	150	264	150	264	18	150	186	163	264	264		18	

IMMAGINI DIGITALI

250

186

94

1

R

G

B

48

134

212

IMMAGINI DIGITALI O NUMERICHE

Temperatura ° C

32.8	34.6	42.5	42.0	41.2
38.1	38.4	42.5	42.1	41.1
39.5	37.9	42.2	42.5	40.9
38.4	38.2	42.6	42.4	41.0
37.9	42.1	42.1	42.5	42.1
38.2	42.5	42.5	42.2	42.5

CT
(TAC)

NMR
(risonanza)

SPECT

PET

CT (TAC)

Più di un secolo fa' la prima radiografia

Tubo a ragg X

1970
Schermi fluorescenti

1995
rivelatore a-Si pixel

(100 - 200 micron)

Schermo
fluorescente

**ERA
della
DIGITALE RADIOGRAFIA**

MODELLO

Esame radiografico del torace

BASSA densità

ALTA densità

BASSO
numero atomico

ALTO
numero atomico

Raggi X

Lunghezza d'onda della radiazione

λ

λ

fotone
 $E = hc/\lambda$

E

E

Energia del fotone associato

Palline

tubo a raggi X

Raggi X

paziente

rivelatore

kV

(tensione)

mA

(corrente anodica)

s

(tempo di esposizione)

1929 x 2304 pixel

0.1 mm pitch

14 bit

CsI (TI)
Ioduro di cesio

Si
silicio

Pixel (100 micron)

Raggi X

CsI

CsI

CsI

FOTOCOCONDUZIONE

Corrente nel silicio

La carica è proporzionale alla quantità di raggi X assorbiti nello schermo sopra al silicio

COLONNE

RIGHE

123	163	264	186	163	150	186	264	186	163	163	123	150	186	163
163	133	150	163	186	264	163	150	163	186	186	163	264	163	186
186	163	186	186	264	150	264	186	186	264	264	186	150	264	264
264	186	163	264	150	163	186	163	264	150	150	264	163	186	150
150	264	18	150	186	163	150	18	150	186	186	150	163	150	186
186	150	16	186	163	264	186	16	186	163	163	186	264	186	163
163	186	163	186	264	186	163	150	133	163	264	163	186	163	163
264	163	186	264	148	150	264	264	163	264	163	264	150	264	264
150	186	264	186	163	186	186	264	150	264	186	150	186	186	264
186	264	186	163	186	150	148	163	186	186	264	186	150	148	186
186	150	163	186	264	186	163	150	133	16	150	186	186	163	16
163	186	186	264	16	18	16	186	148	18	186	163		16	18
186	186	264	163	186	163	186	264	186	163	163	186	163	186	163
264	264	150	264	150	264	18	150	186	163	264	264		18	

Fotoni ad alta energia

Fotoni a bassa energia

0.6 mGy

Fotoni con giusta energia

0.08 mGy

0.2 mGy

effetto del numero di fotoni usati per ottenere l'immagine

Dose = 1

Dose = 1/10

Dose = 1/100

A grayscale chest X-ray showing the ribcage, lungs, and central mediastinum. The image is used as a background for text. The text is centered in the upper half of the image.

**Una buona radiografia?
Energia del fascio X giusta e dose appropriata!!**

Sovrapposizione delle varie strutture anatomiche

E' necessario fare più proiezioni

Tomografia Assistita dal Computer

La TAC è un esame diagnostico che combina l'uso dei raggi X con le tecnologie di calcolo.

TAC

Tomografia Assistita dal Computer

Si acquisiscono profili di trasmissione dei raggi X

Le dimensioni dei rivelatori definiscono lo spessore della sezione

Oggetto

50% (ASSORBITO)

50% (TRASMISSIONE)

x

16

x

8

x

4

x

2

x

1

1/2

1/4

1/8

1/16

ASSORBIMENTO ESPONENZIALE DECRESCENTE

RICOSTRUZIONE DELL' IMMAGINE

RETRO PROIEZIONE FILTRATA

5p

Retroproiezione dei profili

	5	4	2	4	5	
10	9	7	9	10	5	
9	8	6	8	9	4	
7	6	4	6	7	2	
9	8	6	8	9	4	
10	9	7	9	10	5

immagine

10	9	7	9	10
9	8	6	8	9
7	6	4	6	7
9	8	6	8	9
10	9	7	9	10

filtraggio

10	9	7	9	10
9	8	6	8	9
7	6	4	6	7
9	8	6	8	9
10	9	7	9	10

conversione in
livelli di grigi

CT (TAC)

numero legato alla probabilità dei raggi X di essere assorbiti dal tessuto presente in quel punto
(COEFFICIENTE DI ASSORBIMENTO)

SPECT

Radioisotopi γ emittenti

PET

Radioisotopi β^+ emittenti

- Tecniche tomografiche
- Fanno uso di radioisotopi (radiofarmaci)
- Medicina Nucleare

RADIOLOGIA

sorgente

Raggi X

RIVELATORE

MEDICINA NUCLEARE

RIVELATORE

Raggi γ

Raggi γ

RIVELATORE

la radioattività

Tavola periodica degli elementi

Showing: Atomic weight

Legend X

 Alkali Met.	 Rare Earth
 Alkali Earth	 Non-Metal
 Metal	 Halogen
 Trans. Met.	 Noble Gas

	IA																				VIIIB	
1	1 H 1.0079																					2 He 4.00260
2	3 Li 6.94	4 Be 9.01218											5 B 10.81	6 C 12.011	7 N 14.0067	8 O 15.9994	9 F 18.998403	10 Ne 20.17				
3	11 Na 22.98977	12 Mg 24.305											13 Al 26.98154	14 Si 28.0855	15 P 30.97376	16 S 32.06	17 Cl 35.453	18 Ar 39.948				
4	19 K 39.0983	20 Ca 40.08	21 Sc 44.9559	22 Ti 47.90	23 V 50.9415	24 Cr 51.996	25 Mn 54.9380	26 Fe 55.847	27 Co 58.9332	28 Ni 58.71	29 Cu 63.546	30 Zn 65.38	31 Ga 69.735	32 Ge 72.59	33 As 74.9216	34 Se 78.96	35 Br 79.904	36 Kr 83.80				
5	37 Rb 85.467	38 Sr 87.62	39 Y 88.9059	40 Zr 91.22	41 Nb 92.9064	42 Mo 95.94	43 Tc 98.9062	44 Ru 101.07	45 Rh 102.9055	46 Pd 106.4	47 Ag 107.868	48 Cd 112.41	49 In 114.82	50 Sn 118.69	51 Sb 121.75	52 Te 127.60	53 I 126.9045	54 Xe 131.30				
6	55 Cs 132.9054	56 Ba 137.33	57 La 138.9055	72 Hf 178.49	73 Ta 180.947	74 W 183.85	75 Re 186.207	76 Os 190.2	77 Ir 192.22	78 Pt 195.09	79 Au 196.9665	80 Hg 200.59	81 Tl 204.37	82 Pb 207.2	83 Bi 208.9804	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)				
7	87 Fr (223)	88 Ra 226.0254	89 Ac (227)	104 Unq (261)	105 Unp (262)	106 Unh (263)	107 Uns (262)	108 Uno (265)	109 Une (266)	110 Unn (272)												

Gli elementi che si trovano in natura sono 92.

Lanthanide Series

	58 Ce 140.12	59 Pr 140.9077	60 Nd 144.24	61 Pm (145)	62 Sm 150.4	63 Eu 151.96	64 Gd 157.25	65 Tb 158.9254	66 Dy 162.50	67 Ho 164.9304	68 Er 167.26	69 Tm 168.9342	70 Yb 173.04	71 Lu 174.96
Actinide Series	90 Th 232.0381	91 Pa 231.0359	92 U 238.029	93 Np 237.0482	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (254)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (260)

H (idrogeno) $Z = 1$ $A = 1$

He (elio) $Z = 2$ $A = 4$

Li (litio) $Z = 3$ $A = 7$

Be (berillio) $Z = 4$ $A = 9$

Diagramma di stabilità degli elementi

MASSA NUCLEO

Numero di protoni nel nucleo

Retta che rappresenta la posizione
Nuclei aventi lo stesso numero
di neutroni e protoni

$$N_n = N_p$$

$$A = 2Z$$

Decadimento β^+

Decadimento β^-

decadimento beta - gamma

elettrone

$^{24}_{11}\text{Mg}$ radioattivo
 $^{24}_{12}\text{Mg}$ stabile

antineutrino

radiazione gamma

Radionuclidi per scintigrafia

Radionuclide emivita	particella emessa	energia (keV)	($t_{1/2}$)
Gallio-67	γ	93,185,300	78.3 h
Tecnezio-99m	γ	142	6.02 h
Indio-111	γ	173, 247	67.3 h
Iodio-123	γ	159	13 h
Iodio-131	γ	364, b 606	8.05 d
Tallio-201	γ	135,167, X 68-82	73.5 h

Decadimento ^{99}Mo – $^{99}\text{Tc}^m$ - (gamma puro)- ^{99}Tc

tecnos = artificiale

τεχνητος

$^{99}\text{Tc}^m$ radioattivo
 ^{99}Tc stabile
metastabile

elettrone

antineutrino

radiazione gamma

La presenza dello stato metastabile è importantissima:

1. l' emissione beta non avviene nel paziente (riduzione dose)
2. tempo per la preparazione del radiofarmaco

Generatore portatile di Tc-99m

Iniezione
radiofarmaco

Radiofarmaco

Cristallo scintillatore

elettronica

gamma camera

la posizione (x,y) è ottenuta come il baricentro delle intensità luminose viste dai fototubi

matrice dei conteggi

	234	432	256	623	844	955	855	321
	123	390	289	525	901	1022	834	301

Y

X

scintigrafia ossea

SPECT

numero legato alla radioattività γ presente in quel punto

SPECT

Radioisotopi γ emittenti

PET

Radioisotopi β^+ emittenti

- Tecniche tomografiche
- Fanno uso di radioisotopi (radiofarmaci)
- Medicina Nucleare

Decadimenti β

positrone
ANTIMATERIA

$\gamma = mc^2$
511 keV

$$E = 2 mc^2$$

$\gamma = mc^2$
511 keV

ANNICILIAZIONE

Mettendo in coincidenza ogni rivelatore dell'anello con i rivelatori che intercettano il paziente si possono ottenere molti di profili di di radioattività utili per la ricostruzione dell'immagine con tecniche tomografiche

Radionuclidi PET

Radionuclide emivita	particella emessa	energia (keV)	($t_{1/2}$)
Carbonio-11	β^+	959	20.4 min
Azoto-13	β^+	1197	9.96 min
Ossigeno-15	β^+	1738	2.07 min
Fluoro-18	β^+	633	109.7 min

CICLOTRONE

PET

numero legato alla radioattività β^+ presente in quel punto

Radiazioni:

ionizzanti

non ionizzanti (NIR)

NMR (risonanza)

Intenso campo magnetico e onde radio

avvolgimento
elettrico

Generatore di
corrente continua

ago magnetico

Generatore di corrente continua

avvolgimento elettrico

Circuito magnetico

campo magnetico

ago magnetico

MAGNETISMO E PARTICELLE

ago magnetico

protone

Il momento magnetico
delle particelle di chiama

SPIN

Acqua

H_2O

Nell'acqua gli spin dei vari protoni sono orientati a caso

se immergiamo l'acqua in un forte campo magnetico gli spin dei vari protoni si orientano col campo in un modo un po' strano

MAGNETIZZAZIONE

RISONANZA MAGNETICA

inviamo una radio onda con frequenza uguale a quella di risonanza

Protone con spin allineato al campo magnetico può entrare in risonanza

Larmor

$$f_l = k B$$

$$B = 2.5 \text{ T}$$
$$f_l = 105 \text{ MHz}$$

B

Emissione di una onda elettromagnetica di diseccitazione alla stessa frequenza della risonanza

Segnale di risonanza

T1 rilassamento spin-reticolo
T2 rilassamento spin-spin

Densità
protonica
Protoni / cm^3

Tempo di rilassamento per alcuni tessuti a 20 MHz

	T1 (ms)	T2 (ms)
Sangue	900	200
Muscolo	500	35
Grasso	200	60
Acqua	3000	3000

unica frequenza di risonanza su tutto il corpo $f_{\max}$

$f_{\min}$

NMR (risonanza)

938

numero legato alla densità
di protoni in quel punto

2854

numero legato al tempo di
ritorno veloce dei protoni
alle condizioni di equilibrio

365

numero legato al tempo di
ritorno lento dei protoni alle
condizioni di equilibrio

Grazie per l' attenzione