

الكيمياء التحليلية (تشخيص نوعي وكمي)



طرائق تقليدية (تحليل حتمي ووزني)

طرائق آلية

- ✓ أكثر حساسية.
- ✓ أكثر انتقائية.
- ✓ البعض لا تحطيمي.
- ✓ سريعة.
- ✓ جهد أقل.

الخصائص الفيزيائية المعتمدة في طرائق التحليل الآلي:

p11

- * الخواص البصرية للمواد (إمتصاص، إنبعاث، إنكسار، حيود، دوران)
- * خواص كهربائية (جهد، توصيلية، تيار)
- * خواص حرارية (توصيل حراري، إنثالبي)
- * نسبة كتلة الى شحنة (مطياف الكتلة)

العوامل التي تحدد اختيار طريقة التحليل الآلي:

- * طبيعة مكونات العينة.
- * حدود ودقة النتائج المطلوبة.
- * التركيز المتوقع (إذا كان هو الهدف).
- * وفرة العينة.
- * عدد العينات والوقت المتاح للتحليل.

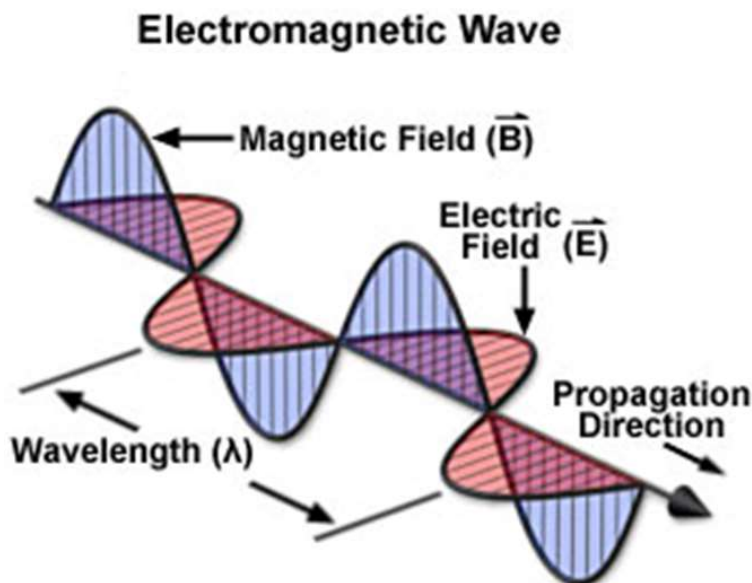
p15

الفصل الثاني

الإشعاع الكهرومغناطيسي وتفاعله مع المادة:

نوع من الطاقة تنتقل في الفراغ بسرعة فائقة 3×10^8 m/sec (ضوء، حرارة، اشعة سينية، UV, IR, X-ray, Radiowave, Micro Wave) ولها خصائص موجية (كهربائية تتفاعل مع المادة) ودقائقية (مغناطيسية).

أولاً// الطبيعة الكهرومغناطيسية للإشعاع:



A. الخصائص الموجية للإشعاع: فسرت الخصائص الموجية ظواهر مثل (الحيود، الانكسار، الانعكاس). فقد افترض كل من هايجن وماكسويل ان الإشعاع ينتقل بشكل موجات مركزها مصدر الإشعاع.

يمكن وصف موجة الإشعاع الكهرومغناطيسي بإحدى الدلالات التالية:

١) **الطول الموجي (λ):** وهو المسافة بين قمتين متتاليتين ووحدتها وحدة طول (μm, nm, Å = 1×10^{-8} cm).

٢) **التردد (ν):** عدد الموجات الكاملة التي تمر من خلال نقطة ثابتة خلال ثانية واحدة، ووحدتها (Hz = Cycle/Sec).

$$\nu = \frac{c}{\lambda \cdot n}$$

as// n : refractive index (معامل انكسار الوسط)

(في حين λ و c يتغيران) لا تتغير قيمته بتغير الوسط: ν

٣) **العدد الموجي (Wave number ($\bar{\nu}$)**: عدد الموجات في السنتيمتر الواحد، ووحدتها $(\text{Kaiser} = 1\text{cm}^{-1})$.

$$\bar{\nu} = \frac{1}{\lambda} = \frac{\nu \cdot \eta}{c}$$

٤) **قوة الاشعاع (Power (P)**: هي طاقة الاشعاع الذي يصل الى مساحة معينة خلال ثانية واحدة. يستخدم ايضاً للتعبير عن الشدة (Intensity (I) حيث تتناسب هاتين الكميتين مع مربع سعة الموجة Amplitude.

B. **الخصائص الجسيمية (الدقائقية) Particle property**: فسرت تصرف الالكترونات وخطوط الطيف وظاهرة التأثير الضوئي. فقد افترض اينشتاين ان الاشعاع مكون من جسيمات تدعى فوتونات او كمات Quanta لها طاقة محددة.

p20

ثانياً// طاقة الاشعاع:

فسرت نظرية الكم انبعاث خطوط الطيف وعبر بلانك Planck عن طاقة الفوتون:

$$E = \frac{h \cdot c}{\lambda \cdot \eta}$$

as// $h = \text{Planck constant} = 6.6 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{Sec} = 6.6 \times 10^{-27} \text{ erg} \cdot \text{Sec}$

✓ تعتمد شدة الحزمة على عدد الفوتونات وليس طاقتها.
✓ الفوتون عالي التردد (طول موجي قصير) طاقته أعلى من الفوتون ذو التردد الأوطأ.

الإلكترون فولت eV: الطاقة المكتسبة من قبل الالكترون عند مروره خلال جهد قيمته فولت واحد.

$$1 \text{ eV} = 1.6 \times 10^{-19} \text{ Joule}$$

p21

ثالثاً// التأثير الكهروضوئي:

ظاهرة التأثير الكهروضوئي: انبعاث الالكترونات من سطوح بعض المعادن الحساسة عند تعرضها لأشعة بطاقة كافية. وترتبط طاقة الالكترونات المنبعثة بتردد الأشعة الساقطة:

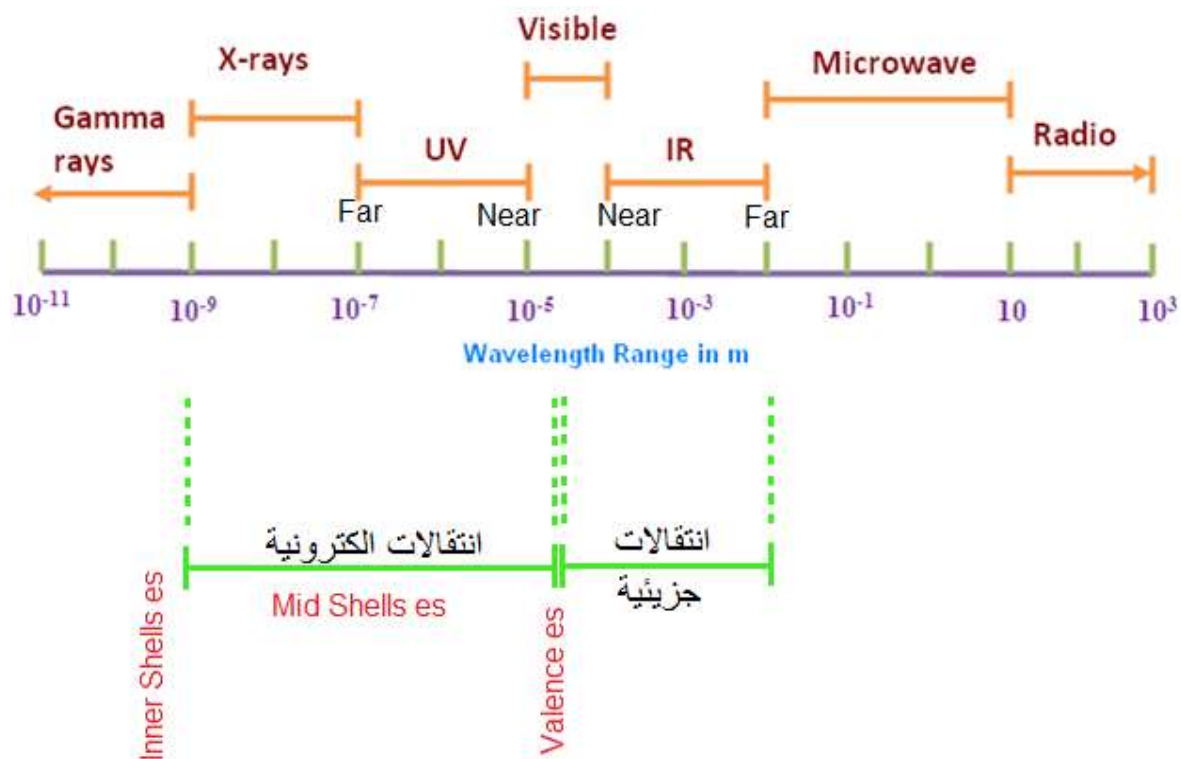
$$E = h\nu - w_o$$

دالة الشغل (Work function (w_o): هي الطاقة اللازمة لتحرير الالكترون من المعدن الى الفراغ.

p28

Electromagnetic Spectrum

الطيف الكهرومغناطيسي



Electromagnetic Spectrum