

10/11/2022

بسم الله الرحمن الرحيم
صلى الله عليه وسلم

→ اللهم لا تجعل هذا مهملًا وانت إذا اشت بقل وزن مهملًا <<

INTRODUCTION TO INSTRUMENTAL ANALYSIS

تعريف التحليلية
Definitions
Analytical Chemistry: The Science of Chemical Measurements.

الشيء الذي نريد قياسه
 (Sample / unknown)

Analyte: The compound or chemical species to be measured separated or studied.

ممكن يكون drug
 أو أي مركب كيميائي موجود في العينة (البس احنا بعينه الأدوية)

Step by:

① **Qualitative** instrumental analysis is that measured property that indicates presence of analyte in matrix
 هذا النوع التحليلية موجود أو لا
 ممكن يكون (Urine / blood)

② **Quantitative** instrumental analysis is that magnitude of measured property that is proportional to concentration of analyte in matrix (calibration)
 بعد ما نحدد اذا الدواء موجود أو لا نعمل
 نقيس انما نحدد كميته (طريقا لازم يكون موجودا)

CLASSICAL AND INSTRUMENTAL METHODS

CLASSICAL: First impression

Qualitative - identification by color, indicators, boiling points, odors

علاقة المادة منوع index حانون شوية
علاقة Physical Property
Property weigh
Quantitative - mass or volume (e.g. gravimetric, volumetric)

INSTRUMENTAL: advanced

Qualitative - chromatography, electrophoresis and identification by measuring physical property (e.g. spectroscopy, electrode potential)

علاقة اللون بالذات
تغير شدة مع تغير في PH (مثلا pH meter)

Quantitative - measuring property and determining relationship to concentration (e.g. spectrophotometry, mass spectrometry). Often, same instrumental method used for qualitative and quantitative analysis.

4

قسم الاجزاء (Spectroscopy) مثل علاقة، يقي زيادة الشفافية
للمادة تتركز مع شدة موجة معينة وأما ما يمكن تسمى أقل (أكثر قليل)
واذا أكثر فالتركيز أعلى

Slide 2:-

Classical

Qualitative:

- color:- (acid-base titration) litmus paper
Solution: H^+ ions are present in the solution (acidic) and it turns blue (basic).

- indicator: Phenolphthalein
Soln (titration) is colorless and it turns pink when the solution is basic.
Colorless $\leftarrow$ H^+ ions are present in the solution $\leftarrow$ Pink

على الزفير.

Spectroscopy Technique

عبد المولى

قوله

Slide 5 :-

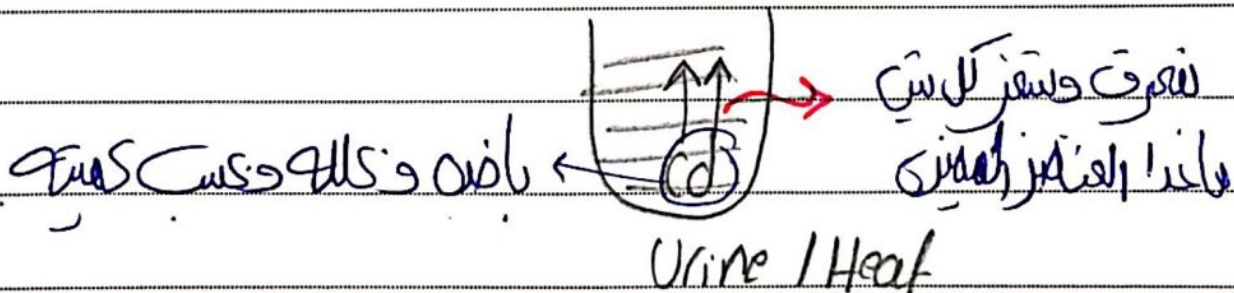
Spectroscopy technique: يكون عندي مصدر ضوء (طاقة) مقبولة على عينة (العام لا يعني ثابت) فيعمل تجميع للإلكترونات تشع طاقة كضوء فلان (dictor) عنشان أقدر أمدد نوع العنصر

Radiation absorption: الفرق بين كمية الطاقة الداخلة والكمية التي تمتصت.

Radiation emission * مهم مثل كل الطاقة التي امتصت حيزها emission ، ولا مقياس في العنصر / مادة سندها فلان dictor كذا فلان digit

Electrical technique: لوزن يكون عندي تغير بالAH والوقت جهاز موزن كهرباء لكن اختار في الاليت، في يقيسها

Thermal technique: بالمتفر من الطاقة الحرارية مثال عليها: اذا بدت اطل عينة فيها عنصر (كالبيريم)



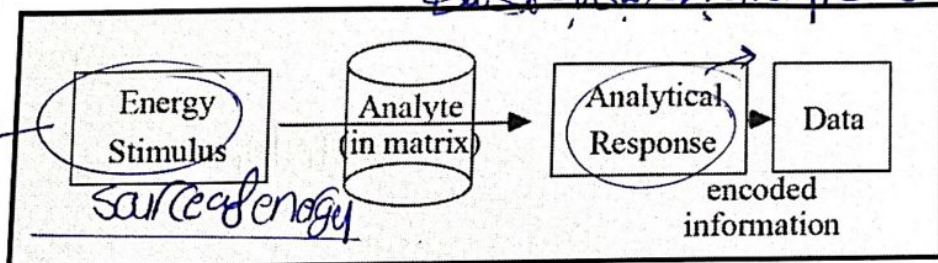
على المصدر

Instrumental Methods

كل analyte له استجابة

نصف عندي نوع واحد
ممكن يكون:

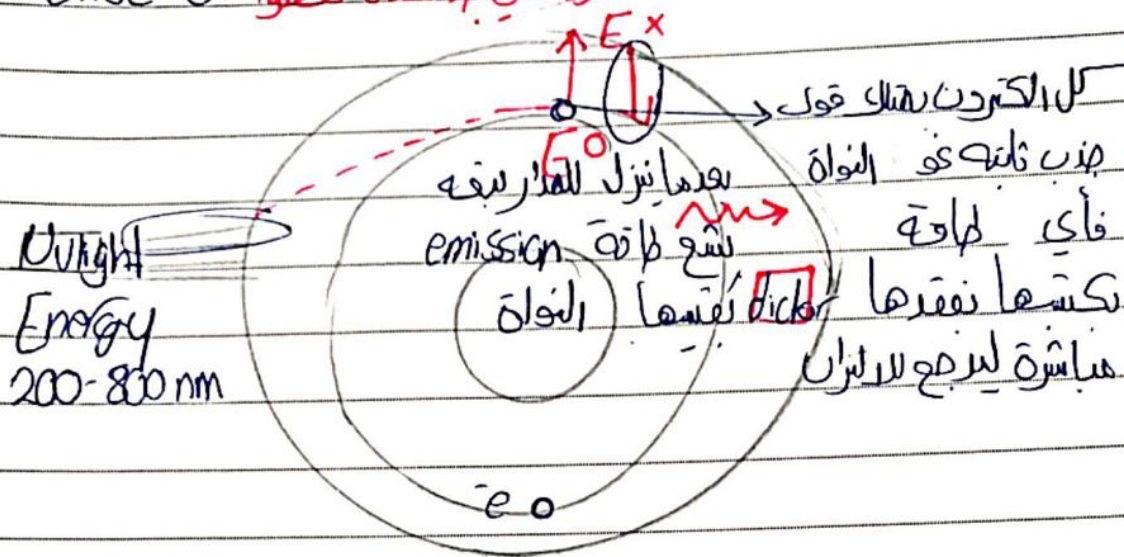
- electrical
- magnetic



Block diagram for the overall process of instrumental measurement.

Example:	spectrophotometry
Instrument:	spectrophotometer
Stimulus:	monochromatic light energy
Analytical response:	light absorption
Transducer:	photocell
Data:	electrical current
Data processor:	current meter
Readout:	meter scale

Slide 6:- انزوا میں مرد اعصاب نقصان



١) المادة ٤٤ مقررته بتناول عدة لعبة (اللعبة تتعامل معها بشكل مختلف) يكون لها قول موافق ثابت ، فيستخرج منه مادة تتكلم عن المادة

۵) یقیناً بدی آن طرف الطول باوجی است امتداد؟

عن طریقہ انہ Analyte response من خلال Photocell کے بقول لیٹار
نفسہ ال digital indicator و بطریقہ سنجی کے بھار .

من encoded information انکارتی ہے Analyte تشریح کے لئے جوہار دیکھنا ہے
electrical ایک digit (

(٣) مِمَّا مِنْ ظُلَالِ هَآئِ الطَّرِيقَةِ وَبِاسْتِفَادَةِ الْأَطْوَالِ أَقْدَرُ أَمْدُ تَرَكِيزِ الْعَيْنَةِ عَلَى مَا تَكُونُ أَشَدُّ الْضَوْءِ الْخَارِجَةِ فَإِنَّهُ مِمَّا تَكُونُ الْعَيْنَةُ كَثِيرًا لَهَا أَسْمَقَتٌ كَثِيرَةٌ كَثِيرَةٌ مِنَ الْضَوْءِ

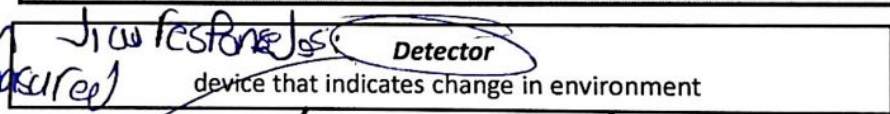
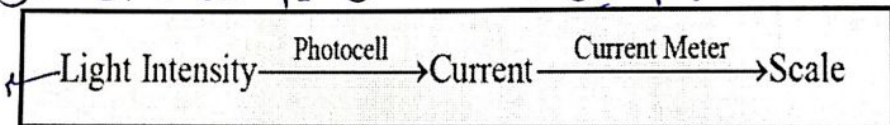
④ لايزال الضوء الخارج يسوق إلى السليكون محسوب فترجح لا detector وكل الضوء الخارج
on Photocell current digit electric

DATA DOMAINS: way of encoding analytical response in electrical or non-electrical signals. *domain: مظهر التحليل في إشارات كهربائية أو غير كهربائية*

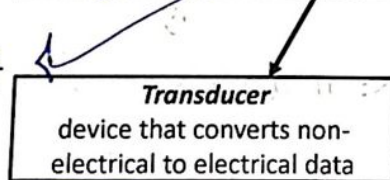
Interdomain conversions: transform information from one domain to another. *عملية التحويل بين المجالين*

القياسات

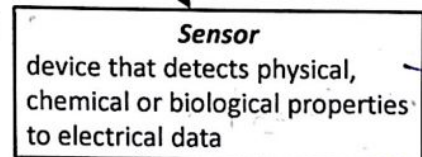
*القياسات
measured*



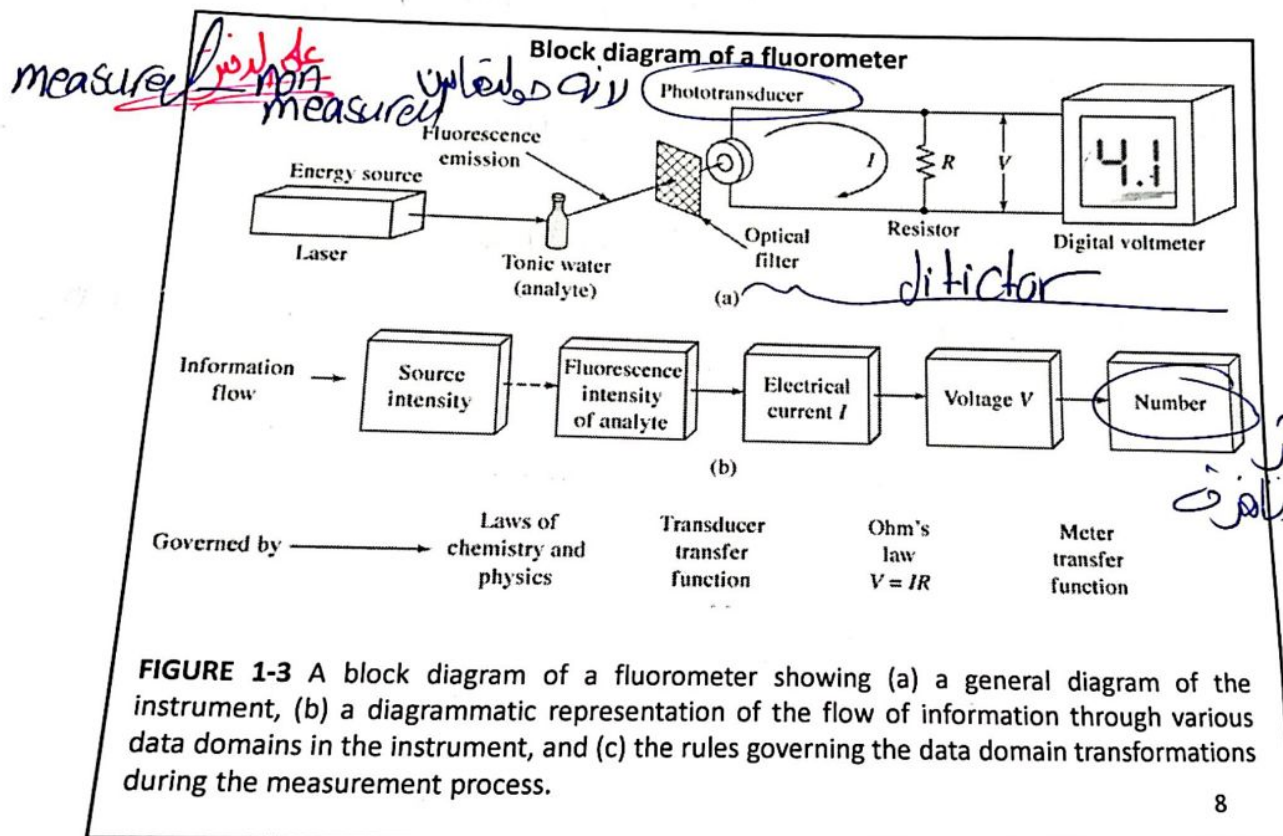
*من خطا detector
(interdomain)
conversion
القياسات
التي يتم وبغير تقيدها*



الشخص



*القياسات
التي يتم وبغير تقيدها*



Slide 8,

شرح مختصر

① مبدأ طريقة توليد الجول من تفاعل الكيمياء

② راجع تأثير الجول الموجي (التي هي كيميائية) على analyte كيميائية عن tonic تكون من
 $\text{Flavor} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ وأما في هذه الحالة
في Filter يتم إزالة الجول الموجي من Flavor وإدخالها إلى detector .

③ أول خطوة في تصميم detector (Interconversion) هي تحويل
التي تولد الجول الموجي إلى (Current) والتي هي إشارة كهربائية من resistor (مقاومة)
مقاومة إشارة التيار وهي عبارة عن digit إلى علامة بالترتيب

Figures of Merit

Parameter قيم رتبة

لقيمها التي أمد إذا كان اختياري للجهاز مناسب أو لا.

* ١٠- هنا أحرصه مختلفه نساهما منقدر نستخدم أي جهاز لأي عيبه، كعيبه إلها جهاز بترابطه
وفي أحرصه يتصلع لهينه مقيده فقط.

* ١٢- إذا اجتمع عيبه من FDA وبدي إخلاله وشكك كالتا وموه مكالي انه
عابه عن (١٠٠) عيبه بنا عرف اذا مع؟ منتج على (U) بعد ما بينا النفع بها

عرف الكمية اذا أعيت نفس الإله اختياري مع وإذا لا اختياري عله.

Performance Characteristics: Figures of Merit

How to choose an analytical method? How good is measurement?

How well a calibration curve follows a straight line? - Linearity

How reproducible? - Precision

How close to true value? - Accuracy/Bias

How small a difference can be measured? - Sensitivity

What range of amounts? - Dynamic Range

How much interference? - Selectivity

10

* انکم لپسے کرنا
کیفیت نفاذہ صحت
انکم انفلکس لکھار
Parameter
ریاضیہ
اذا ہر قہار
استطیع علیہ
نقد

کہ ما ازید انکم لکھار
نہریدہ سی

FIGURES OF MERIT: Linearity

- How well a calibration curve follows a straight line.
- R^2 (Square of the correlation coefficient)

$$R^2 = \frac{[\sum (x_i - \bar{x})(y_i - \bar{y})]^2}{\sum (x_i - \bar{x})^2 \sum (y_i - \bar{y})^2}$$

بالإشارة إلى أن R^2 كلما كانت أكبر من 0.88، كلما كانت العلاقة linear أكثر
 * كلما كانت أقل من 0.88، كلما كانت العلاقة غير linear

Slide 11 :-
 NaCl stock solution
 100 ml

Concentration = x

NaCl $\rightarrow$ 0.1 PPM

0.2 PPM

0.3 PPM



$x_1 \rightarrow y_1$

$x_2 \rightarrow y_2$

$x_3 \rightarrow y_3$

منظومات
 القراءات على جهاز
 ونقرأ الاستجابة
 ونخرج رفرنسها (y)

$$\bar{x} = \frac{x_1 + x_2 + x_3}{3}$$

$$\bar{y} = \frac{y_1 + y_2 + y_3}{3}$$

response

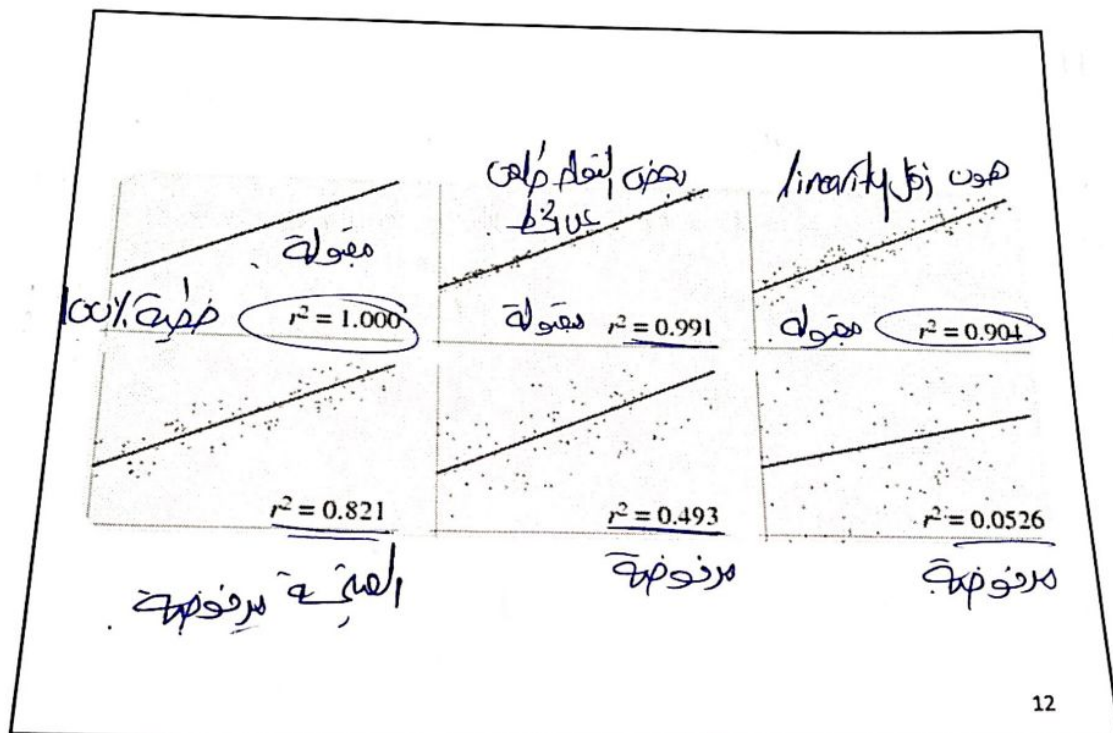
(x_1, y_1)

(x_2, y_2)

(x_3, y_3)

Concentration

PRENKO



10/11/2022

FIGURES OF MERIT: PRECISION

INDETERMINATE OR RANDOM ERRORS

علاقہ نامعین سوچیں
i.e. the difference between the same conc. measured in different time at different day

Standard deviation: $s = \sqrt{\frac{\sum_{i=0}^{i=N} (x_i - \bar{x})^2}{N-1}}$
(sd)

Variance: s^2

Relative standard deviation: $RSD = \frac{s}{\bar{x}}$

Standard deviation of mean: $s_m = \frac{s}{\sqrt{N}}$

علاقہ سوچیں
sd (sd) سوچیں
mean ($\bar{x}$) سوچیں

FIGURES OF MERIT: ACCURACY

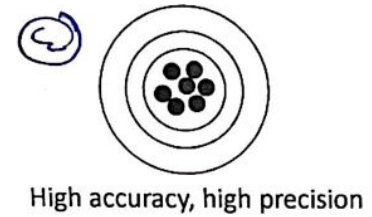
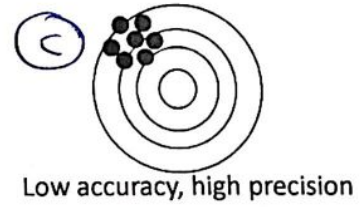
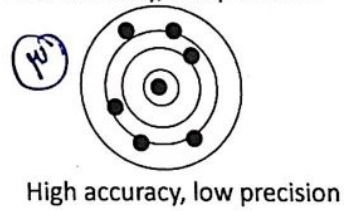
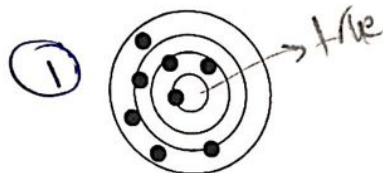
DETERMINATE ERRORS (operator, method, instrumental)

$$\text{Bias: } \text{bias} = \bar{x} - x_{\text{true}}$$

Accuracy: the difference between the conc. measured
with the true (standard) solution

عکس

Illustrating the difference between "accuracy" and "precision"



بالنسبة للرسالة: Slid 15 -

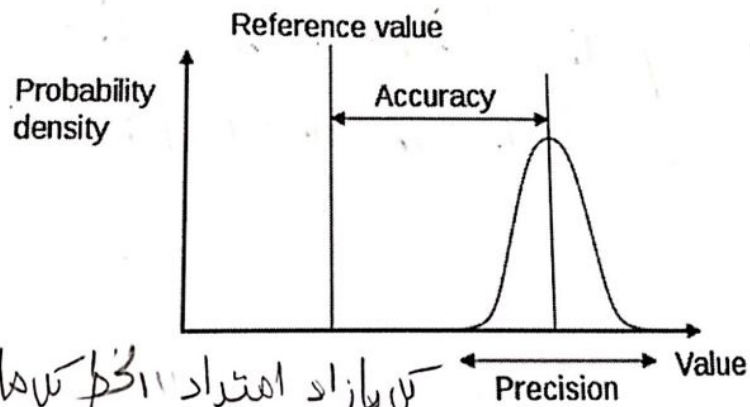
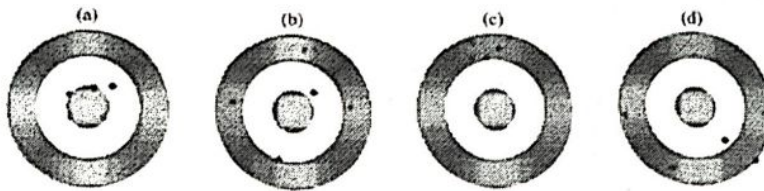
① - القيم التي بلغت نتائجها عن بعض الفئات
وال (mean) الميسرة + ولا علة في الفهم
التي هي (True Value) ← **low Precision + low accuracy**

② - القيم التي بلغت نتائجها عن بعض الفئات
وال (mean) الميسرة + ولا علة في الفهم
High Precision + low accuracy True Value

③ - ومنه نتائجها عن بعض الفئات (True Value)
وال (mean) الميسرة + ولا علة في الفهم
← **low Precision + High accuracy**

④ - النتائج عن بعض الفئات (True Value)

Accuracy vs Precision



دقت زیاد است و دقت کم است

FIGURES OF MERIT: SENSITIVITY

مقدار الاستجابة .
Indicates the response of the instrument to changes in analyte concentration or a measure of a method's ability to distinguish between small differences in concentration in different samples. Effected by slope of calibration curve.

$$\text{Sensitivity} = \gamma = m/S_s$$

m = slope;

S_s is the standard deviation of measurement

(larger slope of calibration curve m , more sensitive measurement)

عند نوعين من القياسات:

① $\uparrow \text{sensitivity} = \uparrow \frac{\text{slope}}{S_s}$
② $\text{sensitivity} = \frac{\text{slope}}{S_s}$

النوع الثاني: حساسية تركيز معين.

التركيز

FIGURES OF MERIT: LIMIT OF DETECTION (LOD)

Signal must be bigger than random noise of blank

$$\text{Minimum signal: } \text{Signal}_{\min} = \text{Av. Signal}_{\text{blank}} + k s_{\text{blank}}$$

From statistics $k=3$ or more (at 95% confidence level)

Typically 3 times the signal-to-noise
(based on standard deviation of the
noise)

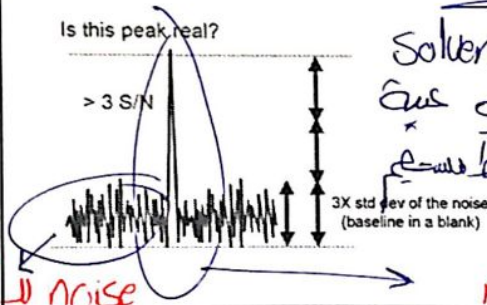
or

$$\text{LOD} = 3 \times \text{Standard deviation of blank} / \text{Slope}$$

$$\text{LOD} = 3 \times s_b / m$$

Is this peak real?

$> 3 \text{ S/N}$



أعلى sample وفراة solvent
← باخذ ال solvent بدون أي عبة
و نقيها بالجهاز ونقيها من السم

noise solvent

للينة noise

Standard deviation of blank

18

FIGURES OF MERIT: DYNAMIC RANGE

At limit of detection we can say confidently analyte is present but cannot perform reliable quantitation

LOQ (limit of quantification): [lowest] at which quantitative measurements can reliably be made. Equal to 10 x Average Signal for blank i.e. $10S_{bl}$ or $LOQ = 10 \times \text{Standard deviation of blank} / \text{Slope}$
 $LOQ = 10 \times S_{bl} / m$

Limit of linearity (LOL): when signal is no longer proportional to concentration

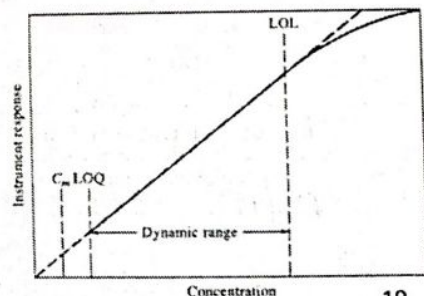
Dynamic range: the maximum range over which an accurate measurement can be made

From limit of quantitation to limit of linearity

LOQ: 10 s of blank

LOL: 5% deviation from linear

$$\text{Dynamic range: } \frac{LOL}{LOQ} \quad 10^2 \text{ to } > 10^6$$



19

مهمه: $(LOQ + LOD)$ عبارت عن قتم ریاضیه ممکن صیاره اعد طریق اقصا
 LOL غیه عملیه بنده اعد طریق اقصا

LOD Slide 18 + 19:

* كيف أمست أقل عتبة يمين الجواز أن كسها ؟
لها يلوون ارتفاع noise للعبه أكبر من 3 مرات
من ال solution noise

$$SO \Rightarrow LOD (\text{أقل تركيز يمين دليلة}) = 3 * \frac{\text{solution/noise}}{\text{slope of method}}$$

* كيف أمست أنك عتبة يمين الجواز
أن كسها ؟

لها عملنا الميز وحقناها بالجواز ، علاقه مع كسها
كانت linear اذا كان $(R^2 > 0.88)$ ع بس
اذا كانت أقل من 0.88 من ال method كسها
فقدت linearity

← عند تركيزك صار فيه R^2 أقل من 0.88 يكون عندك
أنك عتبة يمين الجواز أن كسها LOL



Artery Academy

Done by: Rand