



پردازش آماری داده ها در گزارش آنالیز شیمیایی:

همیشه دو واژه خطا (error) و عدم قطعیت (uncertainty) با نتایج به دست آمده از هر نوع آنالیز و هر نوع اندازه گیری همراه و مطرح می باشد. به بیان دیگر تقریباً محال است اندازه گیری داشته باشیم که این دو واژه در آن مصداق نداشته باشد. به این ترتیب می توان گفت تمامی آنالیزها و اندازه گیری ها یک تخمینی از نتیجه واقعی (true value) در اختیار قرار می دهند.

یکی از راهکارها برای کاهش خطا و افزایش قطعیت (certainty) به نتایج آنالیز انجام تکرار (replicate) برای هر آنالیز می باشد؛ معمولاً سه تکرار برای بیشتر انواع آنالیزهای شیمیایی و حتی دستگاهی، تعداد تکرار تایید شده ای می باشد.

پارامترها و مفاهیم آماری رایج:

برای یک مجموعه تکرار دو پارامتر آماری میانگین و میانه کاربرد دارد:

❖ میانگین: \bar{X} : Average (arithmetic mean, mean)

میانگین از طریق تقسیم مجموع نتایج تکرارهای یک آنالیز (X_1, \dots, X_N) بر تعداد تکرارها (number of replicates) مطابق فرمول زیر به دست می آید. میانگین تخمینی برای عدد و ارزش میانی (central value) و محتملترین ارزش عددی برای نتیجه آنالیز مورد نظر است.

$$\bar{x} = \frac{\sum_{i=1}^N x_i}{N} \quad (5-1)$$

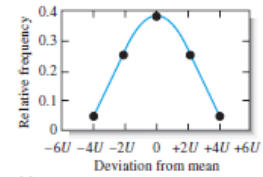
❖ میانه: Median

میانه ارزش و عددی از میان اعداد نتایج تکرارهای یک آنالیز است؛ تعداد نتایج کوچکتر و تعداد نتایج بزرگتر از میانه یکسان است.

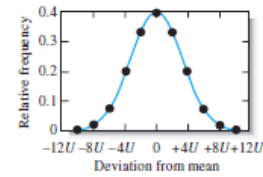
زمانی می توان به آنالیز و تکرارهای آن اعتماد کرد که نتایج به دست آمده از تکرار یک آنالیز، توزیع (distribution) یکنواخت به صورت منحنی زنگوله ای یا Gaussian مطابق شکل زیر را داشته باشند؛ یعنی تعداد نتایج کوچکتر از میانه و تعداد نتایج بزرگتر از میانه متعادل باشد.

به نام خدا

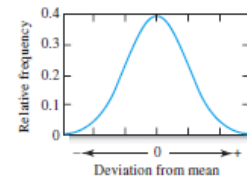
خلاصه ای از پردازش آماری داده ها در گزارش آنالیز- شیمی تجزیه
دانشکده داروسازی دانشگاه علوم پزشکی شیراز



(a)



(b)



(c)

Figure 6-2 Frequency distribution for measurements containing (a) four random uncertainties, (b) ten random uncertainties, and (c) a very large number of random uncertainties.

همچنین مفاهیم آماری زیر در بررسی نتایج یک آنالیز کاربرد دارد:

❖ **Precision:** دقت

مفهوم واژه precision یا دقت در یک آنالیز این است که نتایج تکرار یک نوع آنالیز به هم نزدیک باشد؛ و در تکرار های بعدی همان آنالیز نیز نتیجه مشابه به دست آید؛ به بیان دیگر قابلیت تکرارپذیری برای نتیجه آنالیز وجود داشته باشد.

سه مفهوم آماری زیر برای توصیف دقت یک آنالیز و تکرارهای آن مطرح و قابل مقایسه می باشد:

انحراف معیار یا انحراف استاندارد (SD or D): Standard Deviation

مربع انحراف استاندارد: (واریانس) Variance

ثابت واریانس: Coefficient of variation (CV)

❖ **Standard Deviation (SD یا d):** انحراف استاندارد

انحراف استاندارد (SD) بیانی از مقدار انحراف (deviation) از میانگین می باشد؛ بدیهی است بزرگی SD یا d محدوده فاصله نتایج از میانگین (X) و بنابراین میزان دقت آنالیز را مشخص می کند. عدد انحراف (d) معمولاً به صورت قدرمطلق محاسبه می شود؛ و البته می تواند با علامت منفی یا مثبت گزارش شود.

$$d_i = |x_i - \bar{x}| \quad (5-2)$$

❖ **Accuracy(صحت):** closeness of measurement to true or accepted value:

مفهوم واژه accuracy یا صحت یک آنالیز نزدیک بودن ارزش نتیجه به دست آمده از آنالیز به ارزش واقعی (true value) و ارزش تعیین شده یا پذیرفته شده (accepted value) برای نمونه مورد آنالیز و آنالیت می باشد. مقایسه انواع نتایج دقت و صحت کم و زیاد با هدف گذاری بر روی مرکز هدف در شکل زیر مشخص شده است.

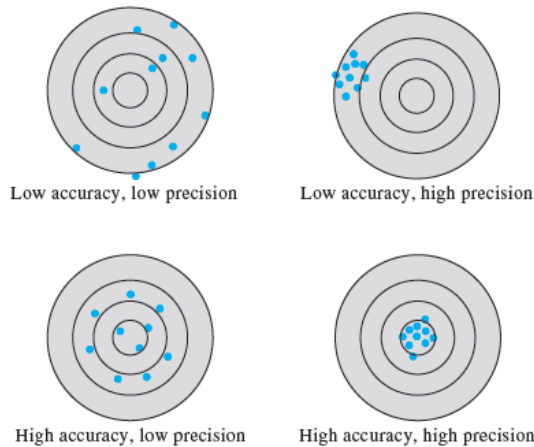


Figure 5-2 Illustration of accuracy and precision using the pattern of darts on a dartboard. Note that we can have very precise results (upper right) with a mean that is not accurate and an accurate mean (lower left) with data points that are imprecise.

در بیان محاوره ای اصطلاح صحت و دقت به طور مترادف به نظر می آید؛ ولی در بیان های علمی این دو از هم متفاوت هستند.

یک نتیجه صحیح و accurate آن است که به مقدار واقعی (true value) خیلی نزدیک باشد. به بیانی دیگر اگر نتیجه آنالیز صحیح نباشد، یعنی آنالیز همراه با خطا همراه است. هر چه خطا کمتر باشد، صحت آنالیز بیشتر است. یافتن مقدار صحیح بودن (صحت) برای نتایج یک آنالیز معمولاً سخت است، چون ارزش واقعی معمولاً به طور ناشناخته (unknown) می باشد. صحت یک آنالیز با عبارات خطای مطلق (absolute error) و خطای نسبی (relative error) بیان و توصیف می شود.

❖ **Absolute Error(E): خطای مطلق**

خطای مطلق حاصل تفاصل نتیجه یک آنالیز x_i نسبت به ارزش واقعی یا ارزش پذیرفته شده x_t برای آن آنالیت است.

$$E = x_i - x_t \quad (5-3)$$

❖ **Relative error(E_r): خطای نسبی**

همانطور که در فرمول پایین مشخص می باشد خطای مطلق نسبت به ارزش واقعی خطای نسبی را نشان می دهد. خطای نسبی کاربردی تر از خطای مطلق در گزارش یک آنالیز می باشد.



$$E_r = \frac{x_i - x_t}{x_t} \times 100\% \quad (5-4)$$

سوال- در اجرای یک نوع آنالیز خطای نسبی در اشل (scale) کوچک بیشتر می شود یا کمتر؟ و یا قابل پیش بینی نمی- باشد؟

خطا (error):

خطا در شیمی تجزیه عبارت از اختلاف بین نتیجه یک آنالیز یا ارزش تعیین شده (accepted value) و ارزش حقیقی (true value) می باشد.

انواع خطا:

خطا بر سه نوع زیر تقسیم می شود:

1. **Determinate error: systematic errors: affects accuracy**
2. **In-determinate or random error: affects precision**
3. **Gross errors**

1. Determinate or systematic Errors

خطاهای معین یا سیستماتیک

خطاهایی که نسبت به روش آنالیز انتخابی برای آنالیت مورد نظر در اثر عواملی مشخص، معلوم و قابل پیش بینی و به بیانی به صورت سیستماتیک به وجود می آیند، خطاهای معین (Determinate) نامیده می شوند. معمولاً چنین خطاهایی نسبت به ارزش حقیقی، یک جهتی unidirectional هستند؛ و برخلاف خطاهای نامعین (In-determinate) است که جواب ها بیش از مقدار واقعی و یا کمتر از آن می باشد، خطاهای معین با احتمال مساوی تغییر می کنند. این نوع خطاها بر روی صحت (accuracy) نتیجه تاثیر دارند.

خطاهای معین غالباً تکرار پذیر و قابل پیش بینی می باشند: برای مثال اندازه گیری با وزنه های غیر دقیق (وزنه خورده شده یا زنگ زده)، تقسیم بندی نادرست بورت، ناخالصی در معرف ها، حلالیت قابل ملاحظه رسوب، واکنش جانبی در تیتراسیون و حرارت دادن نمونه ... خطاهای معین می باشند.

خطاهای معین شامل دو دسته دیگر از خطاها نیز می شوند:

خطای ثابت (Constant Errors) و خطای متناسب (Proportional Errors):

خطای ثابت (Constant Errors):

وقتی در یک نوع آنالیز همواره یک عدد یا ارزش مطلق به صورت ثابت به عنوان خطا باقی بماند، این ارزش یک خطای ثابت معرفی می شود.



تهیه توسط دکتر سارا رسول امینی
نیمسال دوم ۱۴۰۱

به نام خدا

خلاصه ای از پردازش آماری داده ها در گزارش آنالیز- شیمی تجزیه
دانشکده داروسازی دانشگاه علوم پزشکی شیراز

برای مثال هنگامی که در خوانش حجم پایانی در تیتراسیون اسید و باز که وابسته به تغییر رنگ معرف pH می باشد، همواره ۰/۱ میلی لیتر بیشتر از حجم تیترانت نقطه پایانی را تعیین کند، این عدد خطای مطلق است. بدیهی است بسته به حجم کل تیترانت لازم برای نقطه پایانی، تاثیر خطای مطلق متفاوت است؛ مثلا اگر حجم کل تیترانت لازم ۱۰ میلی لیتر باشد، مقدار ۰/۱ میلی لیتر ۱۰ درصد بوده و اگر حجم کل تیترانت ۵۰ میلی لیتر باشد، این حجم ۰/۲ درصد می باشد. به این ترتیب در مثال اول تاثیر خطای مطلق بیشتر از مثال دوم می باشد.

خطای متناسب (Proportional Errors):

ارزش مطلق خطای متناسب وابسته و متناسب با اجزای موجود در نمونه، ناخالصی های موجود و یا اجزای مداخله گر می باشد. بدیهی است این نوع خطا با حجم نمونه تغییر می کند ولی خطای نسبی ثابت می ماند. برای مثال در تجزیه به روش یدومتری که جسم اکسید کننده کلرات است، چنانچه ناخالصی شامل برمات و یدات هم داشته باشیم، خطای متناسب رخ میدهد؛ نمونه های با اسل (scale) بزرگتر، ناخالصی بیشتر و خطای متناسب بزرگتری خواهند داشت.

عوامل ایجاد کننده خطای معین

- ۱- خطای روش یا متدیك (methodic error): خطای ناشی از روش انتخاب شده برای آنالیز مورد نظر است که متاثر از خصوصیات مواد شیمیایی موجود در روش آنالیز و آنالیت مورد نظر می باشد.
- ۲- خطای دستگاهی (instrumental error): ناشی از ابزار و وسائل مورد استفاده در روش آنالیز و اندازه گیری می باشد؛ این خطای دستگاهی می تواند به ماهیت دستگاه مورد استفاده یا در نحوه به کار گیری دستگاه مورد استفاده در آنالیز یا اندازه گیری و یا به تنظیم بودن دستگاه یعنی کالیبراسیون دستگاه مربوط باشد.
- ۳- خطای فردی (operative error): به مهارت و تجربه شخص آزمایش کننده بستگی دارد.

2. In-determinate or random Errors

خطاهای نامعین یا تصادفی

این نوع خطاها که به نامعین یا تصادفی معروف هستند، قابل پیش بینی نبوده و منجر به تنوع در اعداد نتیجه آنالیز در جهت کمتر یا بیشتر می تواند باشد.

3. Gross errors



به نام خدا

خلاصه ای از پردازش آماری داده ها در گزارش آنالیز- شیمی تجزیه
دانشکده داروسازی دانشگاه علوم پزشکی شیراز

خطاهای نوع سوم خطاهایی هستند که گاهی می تواند اتفاق بیفتد و گاه اتفاق نیفتد. و تغییر بزرگی در نتیجه در هر یک از دو جهت کاهشی یا افزایشی ایجاد می کند. معمولا این نوع خطا وابسته به بی توجهی فرد آزمایشگر در اجرای آنالیز می باشد؛ مثلا قسمتی از رسوب یا محلول از آنالیز جا می ماند.

روش های پذیرش یا رد نتیجه مشکوک (suspected date) در آنالیز

تصمیم گیری نسبت به ظهور یک داده پرت یا outlier در تکرارهای زیاد در مقایسه با داده پرت از تکرار کم از یک آنالیز قابلیت اعتماد بیشتری دارد.

سه روش برای پذیرش یا رد (rejection) داده پرت وجود دارد:

Outlier data: decision rules to confirm or reject suspected data:

- ✓ 2.5 D
- ✓ 4 D
- ✓ Q rejection test

روش 2.5 D یا 4D:

این روش برای حذف يك نتیجه مشکوک بین ۴ تا ۸ نتیجه بدست آمده کاربرد داشته و بترتیب ذیل محاسبه می شود:

- میانگین نتایج قابل پذیرش محاسبه می شود.

- انحراف (D یا d) هر یک از نتایج از میانگین (تفاضل هر یک از نتایج از میانگین) محاسبه می شود.

- میانگین انحراف ها از میانگین عددی نتایج نیز محاسبه می شود.

- سپس تفاضل یا انحراف نتیجه مشکوک از میانگین نتایج قابل پذیرش محاسبه می شود.

در صورتیکه انحراف نتیجه مشکوک از میانگین نتایج قابل پذیرش بیش از $\frac{2}{5}$ یا ۴ برابر میانگین انحراف نتایج قابل پذیرش باشد، نتیجه مشکوک را باید حذف کنیم؛ در غیر اینصورت باید در نظر گرفته شود.

مثال- چهار محاسبه نرمالیده برای يك محلول به ترتیب ذیل بدست آمده است.

0.1014، 0.1102، 0.1001، 0.0985

با استفاده از روش D مشخص نمائید که داده ای برای حذف وجود دارد یا خیر؟



تهیه توسط دکتر سارا رسول امینی
نیمسال دوم ۱۴۰۱

به نام خدا

خلاصه ای از پردازش آماری داده ها در گزارش آنالیز- شیمی تجزیه
دانشکده داروسازی دانشگاه علوم پزشکی شیراز

روش Q یا Q-test:

این روش برای حذف يك نتیجه مشکوك بترتیب ذیل محاسبه می شود:

- دامنه نتایج با در نظر گرفتن نتیجه مشکوك محاسبه می شود (تفاضل بین بیشترین و کمترین نتایج)

- اختلاف بین نتیجه مشکوك و نزدیکترین نتیجه محاسبه می شود.

- برای بدست آوردن ضریب حذف Q (rejection quotient) عدد تفاوت نتیجه مشکوك با نزدیکترین نتیجه بر دامنه نتایج

تقسیم می شود. $Q =$

- با استفاده از جدول حاوی اعداد Q با احتمالات ۹۰ یا ۹۵ درصد بر حسب تعداد نمونه آنالیز قضاوت صورت می گیرد: در

صورتیکه Q به دست آمده از تقسیم بیش از ارزش Q متناسب از جداول اطلاعات آمار باشد، میتوان نتیجه را با اطمینان ۹۰ یا

۹۵ درصد حذف کرد.