1. **紫外-可见分光光度法：**是根据溶液中物质的分子或离子对紫外和可见光谱区辐射能（200-800nm）的吸收来研究物质的组成含量和结构的方法。它广泛用于无机和有机物的定性和定量测定，是卫生分析中常用的分析方法。
2. **吸收光谱：**固定吸光物质的浓度，改变入射光波长，测定不同波长处的吸光度，以波长为横坐标，相应的吸光度为纵坐标所绘制的曲线。
3. **最大吸收波长**：吸收曲线上最大吸收峰封顶所对应的波长。用 来表示。
4. **参比溶液：**又叫空白溶液，其作用有二，首先是校正入射光I0，使其透光度为100%，作为测定的相对标准；其次是用以抵消某些影响测定的因素，减少分析误差。
5. **摩尔吸光系数：**当溶液浓度c以mol/L、厚度b以cm为单位时，K用 表示， 即摩尔吸光系数，其大小与浓度及液层厚度无关，与吸光物质的性质、入射光波长、溶剂等因素有关。
6. **荧光：指**物质吸收外界能量以后，其电子能级由基态跃迁到激发态，激发态分子从激发态的最低振动能级去激发回到基态时所发出的光。最常见的两种发光现象是分子荧光和分子磷光。
7. **斯托克斯位移;**荧光波长比激发波长更长的现象。
8. **激发光谱：**表示不同激发辐射波长引起物质发射某一波长荧光的相对强度。荧光强度为纵坐标，激发光波长为横坐标所得的光谱曲线为激发光谱。
9. **荧光光谱**：表示荧光物质所发射的荧光中各波长的相对强度。以固定激发光的波长，记录发射荧光强度对发射荧光波长的关系曲线，即为荧光光谱。
10. **荧光效率**：激发态分子中发射荧光的量子数占吸收激发光的量子总数的比例，数值在0-1之间。
11. **内滤效应：**是指样品浓度过大时，使荧光在未射出样品池之前就被溶液中未被激发的荧光物质所吸收（自吸收）而引起的荧光强度随浓度下降。
12. **荧光猝灭效应**：即荧光分子与溶剂或其他溶质分子之间相互作用，使荧光强度减弱的现象。能引起荧光强度降低的物质称为荧光猝灭剂。荧光猝灭包括动态猝灭和静态猝灭。
13. **原子吸收分光光度法：**是基于从光源辐射出具有待测元素特征谱线的光，通过试样蒸气时被蒸气中待测元素基态原子所吸收，由辐射谱线被减弱的程度来测定试样中待测元素含量的方法**。**
14. **共振吸收线**：电子从基态跃迁到第一激发态（能量最低的激发态），要吸收一定频率的光，由此产生的吸收谱线称为共振线，共振线为元素的特征谱线。
15. **锐线光源：**用一个与待测元素相同的纯金属或纯合金制成的空心阴极灯作锐线光源，就可获得入射频率严格控制在中心频率位置，发射线半宽度很窄的锐线。
16. **电化学分析法：**也叫电分析化学，将两支电极插入到被测溶液中，组成一个化学电池，通过测量该电池的电学参数或参数的变化，确定被测组分的浓度。
17. **液接电位：**在组成不同或组成相同但浓度不同的两种溶液的界面上，离子将由于浓度差的作用而迁越两溶液的接界面相互扩散。若正负离子的扩散速率不等，结果引起电荷分离，在两溶液的界面上形成一定的电位差，称为液接电位。
18. **盐桥：**指在“U”型细玻璃管中装有用琼脂固定的饱和 KCl 溶液，两端与两溶液相连。构型：“U”型盐桥参比电极溶液自身为盐桥、双盐桥。
19. 标准氢电极（SHE）：IUPAC规定，在任何温度下，标准氢电极的相对平衡点都为零，即电极电位等于零伏。
20. TISAB：6.即总离子强度调节缓冲剂，测定氟离子时，为了保持试液离子强度稳定,pH在一定范围同时消除Fe2\*、A1+等离子的干扰，将惰性电解质、pH缓冲剂、掩蔽剂混合在一起配成混**合溶液。**
21. **液接电位:**在含有两种不同离子或者离子相同而浓度不同的溶液界面上，存在着较小的电位差，称为液接电位。
22. **SCE:**即饱和甘汞电极，甘汞电极内的KCl溶液浓度不同时，甘汞电极的电极电位也不同。如果使用饱和KCI溶液，此电极称为饱和甘汞电极。
23. **色谱法：**利用各组分物理化学性质的不同，在流动相流经固定相时，由于各组分在两相间的吸附、分配或其它亲和力的差异而产生不同速度的移动，不同组分产生反复多次差速迁移最终达到分离的目的。
24. **差速迁移**：在色谱分离过程中，由于试样中各组分与固定相和流动相的作用力不同，使得不同组分被流动相运载移动的速率不同，从而产生差速迁移，使有微小差异的不同组分被分离。
25. **谱带展宽：**同一组分的分子在色谱分离过程中会发生沿色谱柱纵向的扩散分布，使谱带变宽，称为谱带展宽。
26. **保留值：**试样中被分离的各组分在色谱柱中保留程度的参数，是各组分在柱内差速迁移的反映。通常用组分流出色谱柱所需的时间，或用将组分带出色谱柱所需流动相的体积表示，分别称为保留时间或保留体积。
27. **分配系数k:**在一定的温度和压力下，某个组分在固定相（S）与流动相（m）中达到分配平衡时的浓度之比，称为该组分的分配系数，即，K = Cs/Cm
28. **分配比：**在一定的温度、压力下，任一组分在固定相和流动相中分配达到平衡时，该组分在固定相和流动相中的质量比称为分配比k，又称容量因子。
29. **吸附等温线：**在一定温度下，组分在吸附剂表面被吸附达到平衡时，组分在两相中浓度相对关系的曲线。它反映了组分在吸附剂上的吸附规律。
30. **柱效指标**：在tR一定时，若峰越窄，理论塔板数越大，则理论塔板高度越小，柱的分离效率越高，因此，一般把理论塔板数称为柱效指标。
31. **塔板理论**：把色谱柱比作蒸馏塔，把色谱柱看作是由许许多多的小段组成，每一小段相当于蒸馏塔中的一个塔板，在每一个色谱柱的“塔板”内，一部分为涂在担体上的液相，另一部分为载气所占据的空间。
32. **薄层色谱法：**TLC是将固定相（如吸附剂）均匀地铺在具有光洁表面的玻璃、塑料或金属薄膜表面上形成薄层，在此薄层上进行色谱分离的方法。特点是快速灵敏、高选择性、显色方便。
33. **载体：**又称担体，化学惰性的多孔性固体颗粒，具有较大的比表面积，为固定液提供一个大的惰性承载表面。
34. **浓度型检测器**：产生的电信号大小与进入检测器的载气中组分的浓度成正比。如热导检测器、电子捕获检测器。
35. **质量型检测器：**产生的电信号大小与单位时间内通过检测器的物质量成正比，如火焰离子化检测器、火焰光度检测器、氮磷检测器。
36. **基线:**在实验操作条件下，色谱柱后没有样品组分流出时，色谱流出曲线为基线。它反映仪器的噪音随时间的变化，稳定的基线应是一条平行横轴的直线。
37. **分离度R：**相邻两组分色谱峰保留时间之差与两峰底宽平均值的比值，为衡量色谱分离条件优劣的参数。
38. **校正因子:**代表单位峰面积或峰高所代表的物质的质量。由于同一检测器对不同的物质具有不同的响应值，所以两个等量的不同物质的峰面积往往不相等，因此不能用一种物质的色谱峰面积直接计算另一种物质的含量,此时引入效正因子。
39. **保留时间tR:**指组分从进样到出现峰最大值所需要的事件。它包括组分随流动相流经色谱柱的时间和被固定相滞留的时间，是色谱定性的依据。
40. **质谱图:**以相对离子流强度为纵坐标，以质荷比(m/z)为横坐标的条形图。图中相应信号最大的离子峰为基峰。
41. **分子离子**：化合物分子通过某种电离方式，失去一个外层价电子而形成带正电荷的离子。相应的质谱峰称为分子离子峰。
42. **碎片离子**：由分子离子发生某些化学键断裂所形成质合比较小的离子。相应的质谱峰称为碎片离子峰。
43. **氮律**：当化合物不含氮或含偶数个氮原子时,该化合物的分子量为偶数,当化合物含奇数个氮原子时, 该化合物的分子量为奇数。
44. **质谱法**：是将化合物形成分子离子、碎片离子，按其质荷比（m/z）的不同进行分离、测定，来进行物质成分和结构分析的方法。
45. **质荷比：**是质谱分析中的一个重要参数，不同m/e值的离子在一定的加速电压V和一定磁场强度E下，所形成的一个弧形轨迹的半径r与m/e成正比。