4.7.2 容量瓶

一般的容量瓶都是"量入"式的,瓶上标有"E"字样^①,是用来配制一定体积溶液用的。在标明的温度下,当液体充满到标线时,瓶内液体的体积恰好与瓶上标出的体积相同。另一种"量出"式的容量瓶,上面标有"A"字样^①,当液体充满到标线后,按一定方法倒出溶液,其体积与瓶上标出的体积相同。用后一种容量瓶取溶液比量筒准确,但仍不适用于精确的分析工作。

- 1. 容量瓶使用前应先检查
- (1) 瓶塞是否漏水。
- (2) 标线位置距离瓶口是否太近,如果漏水或标线距离瓶口太近,则不宜使用。检查的方法是,加自来水至标线附近,盖好瓶塞后,一手用食指按住塞子,其余手指拿住瓶颈标线以上部分,另一手用指尖托住瓶底边缘(图 4-15),倒立两分钟(图 4-16)。如不漏水,将瓶直立,将瓶塞旋转 180°后,再倒过来试一次。在使用中,不可将扁头的玻璃磨口塞放在桌面上,以免沾污和搞错。操作时,可用一手的食指及中指(或中指及无名指)夹住瓶塞的扁头(4-17),当操作结束时,随手将瓶盖盖上。也可用橡皮圈或细绳将瓶塞系在瓶颈上,细绳应稍短于瓶颈。操作时,瓶塞系在瓶颈上,尽量不要碰到瓶颈,操作结束后立即将瓶塞盖好。在后一种做法中,特别要注意避免瓶颈外壁对瓶塞的沾污。如果是平顶的塑料盖子,则可将盖子倒放在桌面上。
- 2. 洗涤容量瓶时,先用自来水洗几次,倒出水后,内壁如不挂水珠,即可用蒸馏水洗好备用。否则就必须用洗液洗涤。先尽量倒去瓶内残留的水,再倒入适量洗液(250 mL 容量瓶,倒入 10~20 mL 洗液已足够),倾斜转动容量瓶,使洗液布满内壁,同时将洗液慢慢倒回原瓶。然后用自来水充分洗涤容量瓶及瓶塞,每次洗涤应充分振荡,并尽量使残留的水流尽。最后用蒸馏水洗三次。应根据容量瓶的大小决定用水量,如 250 mL 容量瓶,第一次约用 30 mL,第二、第三次约用 20 mL 蒸馏水。
- 3. 用容量瓶配制溶液时,最常用的方法是将待溶固体称出置于小烧杯中,加水或其他溶剂将固体溶解,然后将溶液定量转移入容量瓶中。定量转移时,烧杯口应紧靠伸入容量瓶的搅拌棒(其上部不要碰瓶口,下端靠着瓶颈内壁),使溶液沿玻璃棒和内壁流入(图 4-18)。溶液全部转移后,将玻璃棒和烧杯稍微向上提起,同时使烧杯直立,再将玻璃棒放回烧杯。注意勿使溶液流至烧杯外壁而受损失。用洗瓶吹洗玻璃棒和烧杯内壁,如前将洗涤液转移至容量瓶中,如此重复多次,完成定量转移。当加水至容量瓶的四分之三左右时,用右手食指和中指夹住瓶塞的扁头,将容量瓶拿起,按水平方向旋转几周,使溶液大体混匀。继续加水至距离标线约1cm处,等1~2分钟;使附在瓶颈内壁的溶液流下后,再用细而长的滴管加水(注意勿使滴管接触溶液)至弯月面下缘与标线相切^①(也可用洗瓶加水至标线)。无论溶液有无颜色,一律按照这个标准。即使溶液颜色比较深,但最后所加的水位于溶液最上层,而尚未与有色溶液混匀,所以弯月下缘仍然非常清楚,不会有碍观察。盖上干的瓶塞。用一只手的食指按住瓶塞上部,其余四指拿住瓶颈标线以上部分。用另一只手的指尖托住瓶底边

① 我国近年来规定用"In"表示"量入";用"Ex"表示量出。

① 在一般情况下,当稀释时不慎超过了标线,就应弃去重做。如果仅有的独份试样在稀释时超过标线,可这样处理:在瓶颈上标出液面所在的位置,然后将溶液混匀。当容量瓶用完后,先加水至标线,在从滴定管加水到容量瓶中使液面上升到标出的位置。根据从滴定管中流出的水的体积和容量瓶原刻度标出的体积即可得到溶液的实际体积。





a

图 4-15 混匀



图 4-17 瓶塞拿法

图 4-15 倒立



图 4-18 溶液转移

缘如图 2-16 所示,将容量瓶倒转,使气泡上升到顶,此时将瓶振荡数次,正立后,再次倒转过来进行振荡。如此反复多次,将溶液混匀。最后放正容量瓶,打开瓶塞,使瓶塞周围的溶液流下,重新塞好塞子后,再倒转振荡 $1\sim2$ 次,使溶液全部混匀。

- 4. 若用容量瓶稀释溶液,则用移液管移取一定体积的溶液,放入容量瓶后,稀释至标线,混匀。
 - 5. 配好的溶液如需保存,应转移至磨口试剂瓶中。试剂瓶要用此溶液润洗三次,以免

将溶液稀释。不要将容量瓶当作试剂瓶使用。

容量瓶用毕后应立即用水冲洗干净。长期不用时,磨口处应洗净擦干,并用纸片将磨口隔开。

容量瓶不得在烘箱中烘烤,也不能用其他任何方法进行加热。

4.7.3 滴定管^①

1. 酸式滴定管(酸管)的准备

酸管是滴定分析中经常使用的一种滴定管。除了强碱溶液外,其他溶液作为滴定液时 一般均采用酸管。

- (1) 使用前,首先应检查活塞与活塞套是否配合紧密,如不密合将会出现漏水现象,则不宜使用。其次,应进行充分的清洗。根据沾污的程度,可采用下列方法:
 - ① 用自来水冲洗:
- ② 用滴定管刷(特制的软毛刷)蘸合成洗涤剂刷洗,但铁丝部分不得碰到管壁(如用泡沫塑料刷代替毛刷更好)。
- ③ 用前法不能洗净时,可用铬酸洗液洗。为此,加入 5~10 mL 洗液,边转动边将滴定管放平,并将滴定管口对着洗液瓶口,以防洗液洒出。洗净后,将一部分洗液从管口放回原瓶,最后打开活塞将剩余的洗液从出口管放回原瓶,必要时可加满洗液进行浸泡。
- ④ 可根据具体情况采用针对性洗液进行洗涤,如管内壁残留的二氧化锰时,可应用草酸、亚铁盐溶液或过氧化氢加酸溶液进行洗涤。

用各种洗涤剂清洗后,都必须用自来水充分洗净,并将管外壁擦干,以便观察内壁是否 挂水珠。

- (2) 为了使活塞转动灵活并克服漏水现象,需将活塞涂油(如凡士林油或真空活塞脂)。 操作方法如下:
 - ① 取下活塞小头处的小橡皮圈,再取出活塞;
- ② 用吸水纸将活塞和活塞套擦干,并注意勿使滴定管内壁的水再次进入活塞套(将滴定管平放在实验台面上)。
- ③ 用手指将油脂涂抹在活塞的两头或用手指把油脂涂在活塞的大头和活塞套小口的内侧如图(4-19)。油脂涂得要适当。涂得太少,活塞转动不灵活,且易漏水;涂得太多,活塞孔容易被堵塞。油脂绝对不能涂在活塞孔的上下两侧,以免旋转时堵住活塞孔。
- ④ 将活塞插入活塞套中。插时,活塞孔应与滴定管平行,径直插入活塞套,不要转动活塞,这样避免将油脂挤到活塞孔中。然后向同一方向旋转活塞,直到活塞和活塞套上的油脂层全部透明为止。套上小橡皮圈。

经上述处理后,活塞应转动灵活,油脂层没有纹络。

(3) 用自来水充满滴定管,将其放在滴定管架上垂直静置约2分钟,观察有无水滴漏下。 然后将活塞旋转180°,再如前检查,如果漏水,应重新涂油。

若出口管尖被油脂堵塞,可将它插入热水中温热片刻,然后打开活塞,使管内的水突然流下,将软化的油脂冲出。油脂排除后,即可关闭活塞。

管内的自来水从管口倒出,出口管内的水从活塞下端放出(注意,从管口将水倒出时, 务必不要打开活塞,否则活塞上的油脂会冲入滴定管,使内壁重新被沾污)。然后用蒸馏水 洗三次。第一次用 10 mL 左右,第二及第三次各 5 mL 左右。洗时,双手拿滴定管身两端无

① 这里讨论的都以 50 mL 的滴定管为例。

刻度处,边转动边倾斜滴定管,使水布满全管并轻轻振荡。然后直立,打开活塞将水放掉,同时冲洗出口管。也可将大部分水从管口倒出,再将余下的水从出口管放出。每次放掉水时应尽量不使水残留在管内。最后,将管的外壁擦干。



图 4-19 活塞涂油

2. 碱式滴定管(碱管)的准备

使用前应检查乳胶管和玻璃珠是否完好。若胶管已老化,玻璃珠过大(不易操作)或过小(漏水),应予更换。

碱管的洗涤方法和酸管相同。在需要用洗液洗涤时,可除去乳胶管,用塑料乳头堵住 碱管下口进行洗涤。如必须用洗液浸泡,则将碱管倒夹在滴定管架上,管口插入洗液瓶中, 乳胶管处连接抽气泵,用手捏玻璃珠处的乳胶管,吸取洗液,直到充满全管但不接触乳胶管, 然后放开手,任其浸泡。浸泡完毕,轻轻捏乳胶管、将洗液缓慢放出。

在用自来水冲洗或用蒸馏水清洗碱管时,应特别注意玻璃珠下方死角处的清洗。为此, 在捏乳胶管时应不断改变方位,使玻璃珠的四周都洗到。

3. 操作溶液的装入

装入操作溶液前,应将试剂瓶中的溶液摇匀,使凝结在瓶内壁上的水珠混入溶液,这在天气比较热、室温变化较大时更为必要。混匀后将操作溶液直接倒入滴定管中,不得用其他容器(如烧杯、漏斗等)来转移。此时,左手前三指持滴定管上部无刻度处,并可稍微倾斜,右手拿住细口瓶往滴定管中倒溶液。小瓶可以手握瓶身(瓶签向手心),大瓶则仍放在桌上,手拿瓶颈使瓶慢慢倾斜,让溶液慢慢沿滴定管内壁流下。

用摇匀的操作溶液将滴定管洗三次(第一次 10mL,大部分可由上口放出,第二、第三次各 5mL,可以从出口放出,洗法同前)。应特别注意的是,一定要使操作溶液洗遍全部内壁,并使溶液接触管壁 1~2 分钟,以便与原来残留的溶液混合均匀。每次都要打开活塞冲

洗出口管,并尽量放出残流液。对于碱管,仍应注意玻璃球下方的洗涤。最后,将操作溶液倒入,直到充满至零刻度以上为止。

注意检查滴定管的出口管是否充满溶液,酸管出口管及活塞透明,容易看出(有时活塞孔暗藏着的气泡,需要从出口管快速放出溶液时才能看见),碱管则需对光检查乳胶管内及出口管内是否有气泡或有未充满的地方。为使溶液充满出口管,在使用酸管时,右手拿滴定管上部无刻度处,并使滴定管倾斜约 30°,左手迅速打开活塞使溶液冲出(下面用烧杯承接溶液,或到水池边使溶液放到水池中),这时出口管中应不再留有气泡。若气泡仍未能排出,可重复上述操作。如仍不能使溶液充满,可能是出口管未洗净,必须重洗。在使用碱管时,装满溶液后,右手拿滴定管上部无刻度处稍倾斜,左手拇指和食指拿住玻璃珠所在的位置并使乳胶管向上弯曲,出口管斜向上,然后在玻璃珠部位往一旁轻轻捏橡皮管,使溶液从出口管喷出(图 4-20)(下面用烧杯接溶液,同酸管排气泡),再一边捏乳胶管一边将乳胶管放直,注意当乳胶管放直后,再松开拇指和食指,否则出口管仍会有气泡。最后,将滴定管的外壁擦干。



图 4-20 排气操作

4. 滴定管的读数

读数时应遵循下列原则:

- (1) 装满或放出溶液后,必须等 1~2 分钟,使附着在内壁的溶液流下来,再进行读数。如果放出溶液的速度较慢(例如,滴定到最后阶段,每次只加半滴溶液时),等 0.5~1 分钟即可读数。每次读数前要检查一下管壁是否挂水珠,管尖是否有气泡。
- (2) 读数时,滴定管可以夹在滴定管架上,也可以用手拿滴定管上部无刻度处。不管用哪一种方法读数,均应使滴定管保持垂直。
- (3) 对于无色或浅色溶液,应读取弯月面下缘最低点,读数时,视线在弯月面下缘最低点处,且与液面成水平(图 4-21);溶液颜色太深时,可读液面两侧的最高点。此时,视线应与该点成水平。注意初读数与终读数采用同一标准。
- (4) 必须读到小数点后第二位,即要求估计到 0.01mL。注意,估计读数时,应该考虑 到刻度线本身的宽度。
- (5) 为了便于读数,可在滴定管后衬一黑白两色的读数卡。读数时,将读数卡衬在滴定管背后,使黑色部分在弯月面下约 1mm 左右,弯月面的反射层即全部成为黑色(图 4-22)。读此黑色弯月下缘的最低点。但对深色溶液而需读两侧最高点时,可以用白色卡为背景。

- (6) 若为乳白板兰线衬背滴定管,应当取兰线上下两尖端相对点的位置读数。
- (7) 读取初读数前,应将管尖悬挂着的溶液除去。滴定至终点时应立即关闭活塞,并注意不要使滴定管中的溶液有少许流出,否则终读数便包括流出的半滴液。因此,在读取终读数前,应注意检查出口管尖是否悬挂溶液,如有,则此次读数不能取用。





图 4-21 滴定管读数

图 4-22 读数卡使用

5. 滴定管的操作方法

进行滴定时, 应将滴定管垂直地夹在滴定管架上。

如使用的是酸管,左手无名指和小手指向手心弯曲,轻轻地贴着出口管,用其余三指控制活塞的转动(图 4-23)。但应注意不要向外拉活塞以免推出活塞造成漏水;也不要过分往里扣,以免造成活塞转动困难,不能操作自如。

如使用的是碱管,左手无名指及小手指夹住出口管,拇指与食指在玻璃珠所在部位往一旁(左右均可)捏乳胶管,使溶液从玻璃珠旁空隙处流出(图 4-24)。注意:①不要用力捏玻璃珠,也不能使玻璃珠上下移动;②不要捏到玻璃珠下部的乳胶管;③停止滴定时,应先松开拇指和食指,最后再松开无名指和小指。

无论使用哪种滴定管,都必须掌握下面三种加液方法:

①逐滴连续滴加;②只加一滴;③使液滴悬而未落,即加半滴。



大科院才



考研

(a) 酸式滴定管

(b) 酸管操作

图 4-23 酸管





(a) 碱管

(b) 碱管操作

图 4-24 碱管操作

6. 滴定操作

滴定操作可在锥形瓶和烧杯内进行,并以白瓷板作背景。在锥形瓶中滴定时,用右手前三指拿住锥形瓶瓶颈,使瓶底离瓷板约 2~3cm。同时调节滴管的高度,使滴定管的下端伸入瓶口约 1cm。左手按前述方法滴加溶液,右手运用腕力摇动锥形瓶,边滴加溶液边摇动(图 4-25)。





||大科||

完整版

院考研

图 4-25 滴定操作 图 4-26 烧杯中滴定

滴定操作中应注意以下几点:

- (1) 摇瓶时,应使溶液向同一方向作圆周运动(左右旋转均可),但勿使瓶口接触滴定 管,溶液也不得溅出。
 - (2) 滴定时, 左手不能离开活塞任其自流。
 - (3) 注意观察溶液落点周围溶液颜色的变化。
- (4) 开始时,应边摇边滴,滴定速度可稍快,但不能流成"水线"。接近终点时,应改为 加一滴,摇几下。最后,每加半滴溶液就摇动锥形瓶,直至溶液出现明显的颜色变化。加半 滴溶液的方法如下: 微微转动活塞, 使溶液悬挂在出口管嘴上, 形成半滴, 用锥形瓶内壁将 其沾落,再用洗瓶以少量蒸馏水吹洗瓶壁。

用碱管滴加半滴溶液时,应先松开拇指和食指,将悬挂的半滴溶液沾在锥形瓶内壁上, 再放开无名指与小指。这样可以避免出口管尖出现气泡,使读数造成误差。

(5) 每次滴定最好都从 0.00 开始(或从零附近的某一固定刻度线开始),这样可以减小 误差。

在烧杯中进行滴定时,将烧杯放在白瓷板上,调节滴定管的高度,使滴定管下端伸入烧 杯内 1cm 左右。滴定管下端应位于烧杯中心的左后方,但不要靠壁过近。右手持搅拌棒在 右前方搅拌溶液。在左手滴加溶液的同时(图 4-26),搅拌棒应作圆周搅动,但不得接触烧 杯壁和底。

当加半滴溶液时,用搅棒下端承接悬挂的半滴溶液,放入溶液中搅拌。注意,搅棒只能 接触液滴,不能接触滴定管管尖。其他注意点同上。

滴定结束后,滴定管内剩余的溶液应弃去,不得将其倒回原瓶,以免沾污整瓶操作溶液。 随即洗净滴定管,并用蒸馏水充满全管,备用。