

建议各餐饮单位对厨师及食品操作人员履行严格的健康体检,建立餐饮人员腹泻上报制度,一经发现即调离工作岗位,康复一周后允许上岗,确保食品的安全性,杜绝由此引起的食物中毒的发生。

5 参考文献

1 伯杰细菌鉴定手册.第八版.北京:科学出版社.1984

2 孟昭赫主编.食品卫生检验方法注解(微生物学部分).北京:人民卫生出版社.1990

3 何晓青.卫生防疫细菌检验.北京:新华出版社.1989

4 北京市卫生防疫站.卫生防疫微生物检验操作规程.北京:北京出版社.1991

科技文章中的量名称

科技性文章中常用到量名称,习惯中常使用的一些量名称并不符合国家标准,在表中列出,请读者注意。

常见非标准的量名称与标准规定的量名称对照例表

标准规定的量	非标准的量	说 明
面积 A , (S)	亩数	“亩”原为面积的市制单位,用单位名称加“数”构成量名称的做法是错误的。
质量 m	重量	在科学技术中,“重量”表达的是力的概念,其单位为 N,二者不可混淆。只在人民生活和贸易中,质量习惯称为重量,但不赞成这种习惯。
密度 ρ 相对密度 d	比重	历史上“比重有多种含义:当其单位为 kg/m^3 时,应称为“密度”;当其单位为“1”,即表示在相同条件下,某一物质的密度与另一参考物质的密度之比时,应称为“相对密度”
比热容 c	比热	定义为热容 C 除以质量 m ,单位为 $\text{J}/(\text{kg}\cdot\text{K})$
电流 I	电流强度	单位为 A
相对原子质量 A_r	原子量	单位为“1”
相对分子质量 M_r 分子质量 m	分子量	单位为“1” 单位为 kg,常用 u
物质的量 n , (ν)	摩尔数,克原子数, 克分子数,克离子 数,克当量	单位为 mol。“摩尔数”是在量的单位名称“摩尔”后加上“数”字组成量名称,这是错误的
B 的质量分数 ω_B	重量百分数 重量的百分浓度 $\%(m/m)$	单位为“1”或 $\mu\text{g}/\text{g}$,是 B 的质量与混合物的质量之比。
B 的体积分数 ϕ_B	体积百分浓度 $\%(V/V)$	单位为“1”或 mL/m^3 ,是 B 的体积与混合物的体积之比。
B 的物质的量浓度(简称 B 的浓度) c_B	体积克分子浓度,摩尔浓度 M ,当量浓度 N	单位为 mol/m^3 ,常用 mol/L ,是 B 的物质的量除以混合物的体积。
(放射性)活度 A	放射性强度,放射性	单位为 Bq