

## 电 解 镍 粉

GB 5247-85

Electrolytic nickel powder

本标准适用于电解法制得的镍粉，或通氢还原退火处理得到的电解-还原镍粉。本产品主要用于原子能工业、碱性蓄电池、电工合金、高温高强度合金、催化剂以及粉末冶金添加剂等。

## 1 品种和规格

1.1 镍粉按其化学成分和物理性能分为FND-1、FND-2和FND-3三个牌号。其中FND-1为电解镍粉，FND-2和FND-3为电解-还原镍粉。

## 2 技术要求

## 2.1 化学成分

化学成分应符合表1的规定。

表 1

产 品 牌 号		FND-1	FND-2	FND-3	
化 学 成 分 ， %	Ni + Co 不小于	99.8	99.5	99.5	
	其中：Co 不大于	0.005	0.1	0.1	
	杂 质 含 量 不 大 于	Zn	0.002	0.002	0.002
		Mg	0.002	0.015	0.015
		Pb	0.002	0.002	0.002
		Mn	0.002	0.03	0.03
		Si	0.005	0.01	0.01
		Al	0.005	—	—
		Bi	0.001	—	—
		As	0.001	—	—
		Cd	0.001	—	—
		Sn	0.001	—	—
		Sb	0.001	—	—
		Ca	0.015	0.03	0.03
		Fe	0.006	0.03	0.03
S		0.003	0.003	0.003	
C	0.080	0.05	0.05		
Cu	0.05	0.03	0.03		
P	0.001	—	—		
氢损	—	0.30	0.35		

注：镍粉主品位应为100%与表1中所列各种杂质含量总和之差。

## 2.2 粒度组成

## GB 5247—85

镍粉的粒度组成应符合表 2 的规定。

表 2

牌 号	粒 度 组 成	备 注
FND-1	$< 5\mu\text{m} < 30\%$ , $5 \sim 15\mu\text{m} > 55\%$ , $> 15 \sim 25\mu\text{m}$ 不限, $> 25\mu\text{m} < 3\%$	颗粒百分数
FND-2	+ 300目, $< 3\%$	重量百分数
FND-3	+ 250目, $< 3\%$	

## 2.3 松装密度

镍粉的松装密度应符合表 3 的规定。

表 3

g/cm<sup>3</sup>

牌 号	松 装 密 度
FND-1	0.85 ~ 1.05
FND-2	1.20 ~ 1.40
FND-3	1.40 ~ 1.70

注：用户对化学成分、粒度组成和松装密度如另有要求，由供需双方商定。

2.4 镍粉应呈灰黑色粉末状；用金相显微镜放大 100 倍观察时，FND-1 应为树枝状，FND-2 和 FND-3 应为不规则树枝状。

2.5 镍粉应纯净，不得有粉块及肉眼可见的夹杂物。

## 3 试验方法

3.1 锌、铅、锰、硅、铋、砷、镉、锡、锑、铁、铜、铝、镁和钴的测定采用光谱法(见附录A)。

3.2 钙的测定采用原子吸收分光光度法(见附录B)。

3.3 碳和磷的测定按 YB 128—76《镍化学分析方法》中碳和磷的测定方法进行。

3.4 硫的测定按 YB 93—70《钴化学分析方法》中硫的测定方法进行。

3.5 氢损的测定按 GB 5158—85《金属粉末——在氢中还原时重量损失的测定(氢损)》进行。

3.6 粒度分布的测定按 GB 1480—84《金属粉末粒度组成的测定干筛分法》进行；对 FND-1 镍粉用显微镜法测定。

3.7 松装密度的测定按 GB 1479—84《金属粉末松装密度的测定第 1 部分 漏斗法》进行。

## 4 检验规则

4.1 产品应由供方技术监督部门进行检验，保证产品质量符合本标准要求，并填写质量证明书。

4.2 需方可对收到的产品进行检验，如检验结果与本标准的规定不符时，应在保证期内向供方提出，由供需双方协商解决。如需仲裁时，应由供需双方在需方共同取样。镍粉的使用保证期，自出厂之日算起为六个月。因需方管理不善而造成检验结果不合格时，应由需方负责。

4.3 每批产品应由在同一技术条件下所生产的镍粉经混匀组成，批重不限。

4.4 抽检试样应用内径为  $\phi 15 \pm 2$  mm 的不锈钢或钛质探针在包装容器内插取五点，按梅花形布点，

每点均插到底。所取试样经仔细混匀后，用四分法缩分至试样所要求。取样数量按表 4 规定。

表 4

同批镍粉包装 容器数量	同批镍粉应取样 的容器数量	同批镍粉包装 容器数量	同批镍粉应取样 的容器数量
1 ~ 5	全部	61 ~ 99	9
6 ~ 11	5	100 ~ 149	10
12 ~ 20	6	150 ~ 199	11
21 ~ 35	7	200 ~ 299	12
36 ~ 60	8	300 ~ 399	13

注：每批镍粉包装容器数量超过 399 个以后，每增加 100 个或不到 100 个包装容器时，取样容器数量应增加一个。

4.5 如检验结果不符合本标准的规定，则应按 4.4 条规定，在该批镍粉中对不符合本标准规定的项  
目取双倍数量的样品进行复检。如仍有一个结果不符合本标准的规定时，则该批镍粉为不合格。

## 5 包装、标志、运输、贮存

5.1 镍粉用双层聚乙烯薄膜袋包装，扎口置于聚乙烯或镀锌铁桶内加盖密封。每桶净重不大于 30kg。

5.2 每个包装桶上应注明：供方名称、产品名称、牌号、批号、净重和生产日期，并有“防潮”、“轻放”、“向上”字样或标志。

5.3 产品运输时应小心轻放，不得撞击、滚动和倒置，应与其他物品分开堆放。

5.4 镍粉应贮存于干燥、通风、无腐蚀性气体的仓库中，不得与酸、碱、油类和化学品贮存在一起，严防受潮、腐蚀。

5.5 每批产品应附有质量证明书，其上注明：

- a. 供方名称；
- b. 产品名称、牌号；
- c. 产品批号；
- d. 产品件数与净重；
- e. 各项分析检验结果及技术监督部门印记；
- f. 本标准编号；
- g. 出厂日期。

## GB 5247—85

## 附录 A

用光谱法测定电解镍粉中锌、铅、锰、硅、铋、  
砷、镉、锡、锑、铁、铜、铝、镁和钴等杂质元素  
(补充件)

本法参照采用HG 3—1213—79《化学光谱定量分析通则》的有关规定。

## A.1 方法提要

试样经化学处理转化为氧化物，以直流电弧为光源，粉末球状电弧二级激发试样，分析用工作曲线法。

阳极激发：测定锌、镉、铋、锑、锡、铅和砷；

阴极激发：测定铜、铝、镁、锰、铁、硅和钴。

## A.2 仪器、设备、材料和试剂

- A.2.1 中型摄谱仪，附三透镜照明系统；
- A.2.2 直流电弧发生器（用高频引燃）；
- A.2.3 测微光度计；
- A.2.4 映谱仪；
- A.2.5 工业天平；
- A.2.6 压力机；
- A.2.7 车制石墨电极的小车床；
- A.2.8 马弗炉；
- A.2.9 钢制压模：冲头（直径为6 mm）；
- A.2.10 烧杯和瓷坩埚；
- A.2.11 感光板；
- A.2.12 玛瑙研钵；
- A.2.13 硝酸（超纯）；
- A.2.14 A + B显影液和F - 7定影液；
- A.2.15 氧化镍粉末标准样品（BYG 08-2）；
- A.2.16 光谱纯石墨电极，直径8 mm和6 mm；
- A.2.17 光谱计算板。

## A.3 样品处理

取样5 g左右置于400ml烧杯中，加入40ml硝酸（3 + 2）超纯加热溶解，蒸至稠状，移入50ml瓷坩埚中继续蒸至黄烟冒尽为止，将坩埚放入750℃马弗炉中灼烧20min，转变为氧化物，取出冷却后，用专用玛瑙研钵将氧化镍磨成粉末状备用。

## A.4 分析方法

## A.4.1 阳极激发

将样品和标准样品各称取三份，每份重0.5g，放入钢制压模（图1），压制成块，压块放在石墨电极上（图2）作为直流电弧的阳极，在电流强度为7 A，电压220V，狭缝12μm，三阶梯减光器，中间光栏高5 mm，紫外感光板条件下，无预燃，曝光40 s，每个样品平行摄谱三次。感光板在A + B显影液中，温度为20℃显影4 min，然后定影、水洗、干燥。

**A.4.2 阴极激发**

将阳极激发后的金属熔珠，放在石墨电极上，作为直流电弧的阴极，在电流强度为6A，其他条件同阳极激发条件下，无预燃，曝光30s。每个试样平行摄谱三次。底光板在A+B显影液中温度20℃显影4min，然后定影、水洗、干燥。

在测微光度计上测量分析线对的黑度，波长列于下表。

元素	分析线波长, Å	内标线波长, Å	含量范围, %	工作曲线
Zn	3345.02	Ni 3296.1	0.00057 ~ 0.0083	$\Delta P - 1 \text{ g C}$
Cd	3261.08/ $b_2$	Ni 3296.1	0.00025 ~ 0.0074	$1 \text{ g R} - 1 \text{ g C}$
Bi	3067.72	Ni 3116.7	0.00028 ~ 0.0081	$\Delta P - 1 \text{ g C}$
Sb	2877.91/ $b_1$	Ni 2879.0	0.00015 ~ 0.0076	$1 \text{ g R} - 1 \text{ g C}$
Sn	2839.98	Ni 2832.2	0.00012 ~ 0.0041	$\Delta P - 1 \text{ g C}$
Pb	2833.06	Ni 2832.2	0.00032 ~ 0.005	$\Delta P - 1 \text{ g C}$
As	2349.34/ $b_2$	—	0.00075 ~ 0.014	$1 \text{ g R} - 1 \text{ g C}$
Cu	3247.54	Ni 3296.1	0.00055 ~ 0.011	$\Delta P - 1 \text{ g C}$
Al	3092.71	Ni 3066.4	0.00028 ~ 0.0074	$\Delta P - 1 \text{ g C}$
Mg	2795.53	Ni 2834.5	0.00055 ~ 0.0084	$\Delta P - 1 \text{ g C}$
Mn	2794.81	Ni 2834.5	0.00044 ~ 0.0081	$\Delta P - 1 \text{ g C}$
Fe	2488.14	Ni 2489.5	0.001 ~ 0.0226	$\Delta P - 1 \text{ g C}$
Si	2516.12	Ni 2489.5	0.0057 ~ 0.012	$\Delta P - 1 \text{ g C}$
Co	2407.25	Ni 2489.5	0.0014 ~ 0.0287	$\Delta P - 1 \text{ g C}$

注： $b_1$ 为长波背景， $b_2$ 为短波背景。

**A.5 允许差**

测定的相对标准误差10~30%。

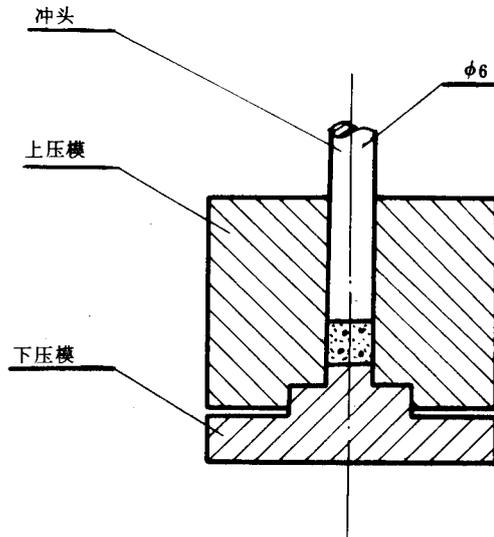


图 A1 压模形状

GB 5247—85

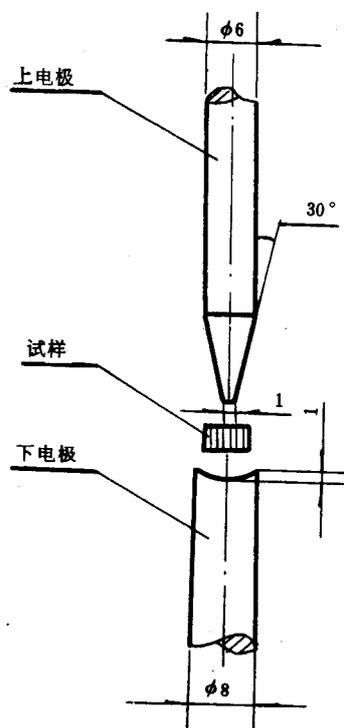


图 A2 电极形状

**附录 B**  
**原子吸收分光光度法测定钙**  
(补充件)

本法参照HG 3—1013—76《火焰原子吸收分光光度法通则》有关规定执行。

**B.1 方法提要**

样品经稀硝酸分解后,于25%的盐酸介质中直接进行微量钙的原子吸收测定。采用标准加入法,有效地消除了溶液基体对分析的干扰,保证了测定的准确性。测定范围0.001~0.9%。

**B.2 试剂与仪器**

- B.2.1** 硝酸(优级纯);
- B.2.2** 盐酸(优级纯);
- B.2.3** 钙标准贮备液 1 mg/ml;
- B.2.4** 钙标准工作液: 50 µg/ml;
- B.2.5** GGX-1型原子吸收分光光度计;
- B.2.6** 钙空心阴极灯。

**B.3 仪器工作条件**

波长 4227 Å ;  
灯电流: 15mA ;  
燃烧器高度: 65mm ;  
空气流量: 6 l/min ;  
乙炔流量: 1.6l/min ;  
狭缝: 0.1mm ;  
空气压力: 2 kg/cm<sup>2</sup> 。

**B.4 分析步骤**

称取0.5g试样于250ml烧杯中,加少量硝酸(1+1)在低温电炉上溶解,用水吹洗杯壁,加热煮沸除去二氧化氮,取出冷却后,用水洗移入50ml容量瓶中加水至刻度,摇匀。分取后按选定的仪器工作条件测定其吸光度,利用绘制的工作曲线,求出试样中钙的含量。

工作曲线的绘制:分别分取上述试液10ml于4个50ml容量瓶中,依次加入钙标准工作液(50µg/ml) 0、0.5、1.0、1.5ml,盐酸(1+1) 25ml,以水稀释至刻度,摇匀,测其吸光度绘制工作曲线。

- 注: ① 以水调节仪器零点;  
② 结果亦可用作图法或计算法求出;  
③ 为提高测定的灵敏度,仪器标尺扩展使用×4。

**附加说明:**

本标准由中国有色金属工业总公司提出。

本标准由重庆冶炼厂负责起草。

本标准主要起草人黄斐章、陈壮志。