



ICS 71.100.40

G 75

备案号：

Q/JYBY

江西永丰博源实业有限公司企业标准

Q/JYBY 010-2021

**DDS 催化剂
(油气田专用)**

2021-01-05 发布

2021-01-05 实施

江西永丰博源实业有限公司发布



目 次

前言.....	II
1 范围.....	1
2 规范性引用文件.....	1
3 术语及定义.....	1
4 要求.....	1
5 试验方法.....	2
6 检验规则.....	2
7 标志、包装、运输与贮存.....	3
附录 A（规范性附录） 络合总铁含量的测定.....	4
附录 B（规范性附录） 水分（游离水）的测定.....	6
附录 C（规范性附录） 还原性物质含量的测定.....	7
附录 D（规范性附录） 硫酸盐含量的测定.....	8



前　　言

本标准按 GB/T1.1-2009《标准化工作导则 第1部分：标准的结构和编写》要求编写。
——对引用的国家标准修订为最新版本，使检测更具合法性，可靠性；
本标准中产品目前尚无国家标准，为了统一质量要求，规范生产行为，确保产品质量，特制定本标准作为企业生产和检验的依据。自该产品国家标准出台之日起，本标准即作废。
本标准的附录A、B、C、D为规范性附录。
本标准提出单位：江西永丰博源实业有限公司。
本标准起草单位：江西永丰博源实业有限公司。
本标准主要起草人：魏雄辉、邹建华、邓品蓉、李世嵩。
本标准为首次发布。



DDS 催化剂（油气田专用）

1 范围

本标准规定了DDS催化剂（油气田专用）的要求、试验方法、检验规则和标志、包装、运输与贮存。

本标准适用于以DDS配体、亲硫耗氧菌或其芽孢、铁化合物和碳酸钠等为主要原料，经化学反应制成的DDS催化剂（油气田专用）。

2 规范性引用文件

下列文件对于本文件的应用是必不可少的。凡是注日期的引用文件，仅所注日期的版本适用于本文件。凡是不注日期的引用文件，其最新版本（包括所有的修改单）适用于本文件。

GB 8170—2008 数值修约规则与极限数值的表示和判定

GB/T 601—2016 化学试剂 标准滴定溶液的制备

GB/T 603—2002 化学试剂 试验方法中所用制剂及制品的制备

GB/T 6678—2003 化工产品采样总则

GB/T 6679—2003 固体化工产品采样通则

GB/T 6682—2008 分析实验室用水规格和试验方法

GB 6730.16—2016 铁矿石化学分析方法 硫酸钡重量法测定硫量

GB/T 6730.65—2009 铁矿石 全铁含量的测定 三氯化钛还原重铬酸钾滴定法（常规方法）

GB/T6284-2006 化工产品中水分测定的通用方法 干燥减量法

JJF 1070—2005 定量包装商品净含量计量检验规则

国家质量监督检验检疫总局令(2005)第75号 定量包装商品计量监督管理办法

3 术语及定义

3.1

络合总铁

是指各种铁络合物中铁含量的总和。

3.2

还原性物质

是指在发生反应过程中起还原作用、可以被氧化的物质。

4 要求

4.1 质量指标

应符合表1要求



表1

项 目	指 标
外观	呈灰黑色，胶泥状固体
络合总铁(以铁计), g/kg	≥140.00
水分(游离水), %	≤28.00
还原性物质(以没食子酸计), %	≥15.00
硫酸盐(以硫酸钠计), %	≤0.60
注：络合总铁包括二价铁、三价铁和其它高价铁的总含量。	

4.2 净含量负偏差

应符合定量包装商品计量监督管理办法的要求。

5 试验方法

5.1 警告

使用本标准测定铁含量的人员应有正规实验室工作的实践经验。本标准并未指出所有可能的安全问题。使用者有责任采取适当的安全和健康措施，并保证符合国家有关法规规定的事项。

5.2 一般规定

分析所用试剂必须是分析纯以上试剂，实验室用水应符合GB/T 6682规定的三级水。数值修约规则应符合GB 8170的规定。

5.3 外观测定

目测。

5.4 络合总铁含量测定

按附录A规定的方法进行测定。

5.5 水分(游离水)的测定

按附录B规定的方法进行测定。

5.6 还原性物质的含量

按附录C规定的方法进行测定。

5.7 硫酸盐的含量

按附录D规定的方法进行测定。

5.8 净含量检测

按JJF 1070规定执行。



6 检验规则

6.1 组批

生产企业用相同材料、基本相同的生产条件、连续生产或同一班组生产的产品为一批，每批产品不超过4t。

6.2 抽样

按GB/T 6679的规定确定采样单元数，采样时将采样器自包装袋的上方垂直插入至料层深度的3/4处采样。每袋所取试样不少于50g, 将所采的样品混匀，用四分法缩分至约500g。分装入两个干燥，清洁的广口瓶或塑料袋中，密封，贴标签，注明，生产厂名、产品名称、等级，批号和采样日期、采样者姓名。一瓶（袋）用于检验，另一瓶（袋）保存备查，保存时间由生产厂根据实际情况确定。

6.3 检验

本标准要求中规定的所有指标项目为出厂检验项目，应逐批检验。应保证每批出厂的DDS催化剂（油气田专用）产品都符合本标准的要求。

6.4 判定规则

检验结果如有指标不符合本标准要求时，应重新自两倍量的包装中采样进行复验，复验结果即使只有一项指标不符合本标准的要求时，则整批产品为不合格。

6.5 仲裁

当供需双方对产品质量有异议时，按本标准请有关质检部门进行仲裁检验。

7 标志、包装、运输与贮存

7.1 标识

产品包装标准应符合产品标识标注规定要求。

7.2 包装

产品用塑料封口袋包装，每包净含量1公斤或2公斤，另用纸盒加封。每10包或5包装成一大纸箱。或用塑料包封口包装后用25KG(50KG)塑料桶密封保存，桶、箱表面印有产品名称和公司标记。

7.3 运输与贮存

产品在运输、储存中防止日晒雨淋，避免压损，破装或破箱。

产品无毒、无腐蚀作用，在储存运输过程中对其他物品不会产生不良影响。



附录 A
(规范性附录)
络合总铁含量的测定

A. 1 方法提要或原理

依据GB/T 6730.65—2009中的三氯化钛还原重铬酸钾滴定法的原理，并参照GB/T 6730.65—2009中7.4.2中规定的分析方法进行测定。

A. 2 试剂

A. 2. 1 浓硫酸

A. 2. 2 1+1盐酸：浓盐酸和蒸馏水等体积混合。

A. 2. 3 氯化亚锡溶液（100g/L）：称取10g氯化亚锡溶于10mL浓盐酸中，加水稀释至100mL。

A. 2. 4 钨酸钠溶液（25%）：称取25g钨酸钠，溶于80mL水中（若浑浊则过滤），加5mL浓H₃PO₄，稀释至100mL。

A. 2. 5 三氯化钛溶液（1+9）：将100mL TiCl₃（15~20%）试剂与200mL HCl（1+1）及700mL水混合，转入棕色细口瓶中，加入10粒无砷锌粒，放置过夜。

A. 2. 6 硫磷混酸：在冷却下向100mL水中加入40mL浓硫酸，加入60mL浓磷酸。

A. 2. 7 重铬酸钾标准溶液[C(1/6K₂Cr₂O₇)=0.01mol/L]：按GB/T 601规定配制与检定。

A. 2. 8 二苯胺磺酸钠指示剂（5g/L）：按GB/T 603配制。

A. 2. 9 (NH₄)₂Fe(SO₄)₂·6H₂O溶液（0.01mol/L）：称取0.4g (NH₄)₂Fe(SO₄)₂·6H₂O溶于40mL稀硫酸（0.1mol/L）中，若浑浊则加热至清，然后转移至棕色细口瓶中，加稀硫酸稀释至100mL，一周内有效。

A. 3 样品的预处理

用分析天平称取样品0.02~0.04g（准确至0.0002g），移于回流瓶中，加入5~10mL浓硫酸，加热回流至溶液呈淡黄色，若不澄清，可加入适量的过硫酸铵[(NH₄)₂S₂O₈]，继续加热回流至溶液呈淡黄色，冷却后加入10mL HCl（1+1），并以此洗涤回流管，加热，使分解产物溶解，得棕色或深黄色溶液。

A. 4 测定步骤

- 1) 在预处理溶液中，趁热滴加氯化亚锡，直至溶液变为浅黄色。
- 2) 将溶液移到锥形瓶中，并以50mL蒸馏水洗涤烧瓶，将洗液合并到锥形瓶中，再加入8滴钨酸钠溶液，在摇动下滴加三氯化钛溶液至蓝色刚好生成，再过量两滴。用自来水冷却至室温，小心滴加重铬酸



钾溶液至蓝色刚好消失（呈现浅蓝色或近似无色），再加入50mL蒸馏水，10mL硫磷混酸以及2滴二苯胺磺酸钠溶液，立即用重铬酸钾标准溶液滴定至紫红色为终点，消耗重铬酸钾溶液为V，平行滴定二个样品。

3) 空白滴定：随同试样做空白实验，所用试剂取自同一瓶（不用氯化亚锡溶液），操作步骤基本相同，只是在加入硫磷混酸前加5mL硫酸亚铁铵溶液。滴定所消耗重铬酸钾标准溶液为A，随即加入5mL硫酸亚铁铵溶液，立即滴定，所消耗重铬酸钾标准溶液为B，A-B即为空白值 V_0 (mL)。

A.5 计算

$$\text{络合总铁含量 (g/Kg)} = C \times (V - V_0) \times 55.85 / G$$

式中：C—重铬酸钾标准溶液浓度，单位为摩尔每升 (mol/L);

V—滴定所消耗重铬酸钾体积，单位为毫升 (mL);

V_0 —空白消耗重铬酸钾体积，单位为毫升 (mL);

G—试样重量，单位为克 (g);

55.85—铁的摩尔质量。

A.6 允许误差

平行测定二次，每一次测定值与平均值的相对平均偏差不超过2%。



附录 B
(规范性附录)
水分(游离水)的测定

B. 1 方法提要或原理

依据GB/T6284-2006的原理，在不改变产品性能的条件下（50±2℃）测定产品的干燥失重。

B. 2 仪器

分析天平、称量瓶、恒温干燥箱。

B. 3 操作

先用分析天平称量已按GB/T6284-2006中方法干燥恒重的称量瓶的重量，再用称量瓶在分析天平称取一定量(约5g，准确到0.0002g)DDS催化剂(油气田专用)产品，在50±2℃条件下恒温箱中烘2h，取出样品，在干燥器中冷却，然后用分析天平称样品和称量瓶的重量。

B. 4 计算

$$\text{DDS 催化剂(油气田专用含水分(游离水))\%} = \frac{m_1 - m_2}{m_1 - m_0} \times 100\%$$

式中： m_0 —称量瓶重，单位为克(g)；

m_1 —烘前称量瓶及样品重，单位为克(g)；

m_2 —烘后称量瓶及样品重，单位为克(g)。

B. 5 允许误差

平行测定二次，每一次测定值与平均值的相对平均偏差不超过5%。



附录 C
(规范性附录)
还原性物质含量的测定

C. 1 方法提要或原理

采用返滴定法原理，即在试样中加入过量的碘标准溶液，试样中还原性物质与碘反应，过量的碘用硫代硫酸钠标准溶液滴定至终点。同时做空白试验。根据消耗硫代硫酸钠标准溶液的量计算还原性物质的含量。

C. 2 试剂

C. 2. 1 2. 5%的乙酸溶液：按GB/T 603配制。

C. 2. 2 20%的乙酸钠溶液：取20g乙酸钠溶于80g水中。

C. 2. 3 碘标准溶液[C(1/2I₂)]=0. 1000mol/L：按GB/T 601配制与标定。

C. 2. 4 硫代硫酸钠标准溶液[C(Na₂S₂O₃·5H₂O)]=0. 1000 mol/L：按GB/T 601 配制与标定。

C. 2. 5 1%淀粉指示剂溶液：称取1g淀粉，溶于99g水中，得100g 1%淀粉指示剂溶液。

C. 3 操作步骤

称取0.025~0.035克（准确至0.0002克）样品于250mL碘量瓶中，加入适量蒸馏水，加入2.5%乙酸5mL，20%乙酸钠20mL，然后静置10min，再加入0.1000 mol/L碘标准溶液10.00mL，用0.1mol/L硫代硫酸钠标准溶液滴定，接近终点加1%淀粉指示剂2mL，继续滴定至蓝色消失为终点。同时作空白实验。

C. 4 计算

$$\text{还原性物质含量 (以没食子酸计)} (\%) = \frac{0.056667 \times C \times (V_1 - V_2)}{G} \times 100\%$$

式中：C—硫代硫酸钠标准溶液摩尔浓度，单位为摩尔每升 (mol/L);
V₁—空白试验耗用硫代硫酸钠标准溶液体积，单位为毫升 (mL);
V₂—滴定样品耗用硫代硫酸钠标准溶液体积，单位为毫升 (mL);
0.056667—1.00mL 硫代硫酸钠标准溶[C(Na₂S₂O₃·5H₂O)]=0.1000 mol/L 相当于没食子酸的克数；

G—样品重量，单位为克 (g)。

C. 5 允许误差

平行测定二次，每一次测定与平均值的相对平均偏差不超过2%。



附录 D
(规范性附录)
硫酸盐含量的测定

D. 1 方法提要或原理

依据GB 6730.16—2016中规定的方法测定硫酸盐的含量。

D. 2 仪器

50mL瓷坩埚、1KW电炉、漏斗、定量滤纸、马弗炉。

D. 3 试剂

有关试剂、制剂参照GB/T 603配制。

D. 4 操作

称取0.5(G_1)克(准确至0.0002克)样品于50mL坩埚中，置于电炉上加热30分钟，冷却，用约10mL1+1盐酸稍加热溶解和洗涤灼烧残渣，再用蒸馏水洗涤坩埚等器皿，将蒸馏水洗液和盐酸洗液混合，过滤混和液；用蒸馏水洗涤滤器。滤液洗至约200mL。将滤液加热至沸，在不断搅拌下加25%氯化钡溶液至沉淀完全，静置5小时，用双层慢速定量滤纸过滤，用蒸馏水洗涤沉淀至无氯离子为止，将沉淀和滤纸移入已在800±20℃灼烧至恒重的瓷坩埚中，然后将坩埚放在电炉上加热至滤纸燃烧完毕为止，在800±20℃下灼烧到恒重，室温冷却，然后将坩埚和灼烧残渣一同称重(G_2)。空白坩埚与滤纸灰分重为(G_0)克。

D. 5 计算：

$$\text{硫酸盐(以硫酸钠计)含量\%} = \frac{0.6087 \times (G_2 - G_0)}{G_1} \times 100\%$$

D. 6 允许误差

平行测定二次，每一次测定与平均值的相对平均偏差不超过5%。