



**«УТВЕРЖДАЮ»:**

**Генеральный директор**

**АО «СП «Акбастау»**

**Маркенбаев Ж.Д.**

**2017г.**



**ТЕХНИЧЕСКОЕ ЗАДАНИЕ**

**на поставку серной кислоты в уч.№4**

**СОГЛАСОВАНО:**

**Начальник рудника**

**АО «СП «Акбастау»**

**Абишев Т.И.**

«   »                      2017г.

Шымкент, 2017г

1.	Наименование организации-заказчика	АО «СП «Акбастау» (рудник «Куланды», Сузакский район, ЮКО)			
2.	Место поставки	На условиях DDP (Incoterms 2000), Кызылординская обл., ст. Шиели, склад филиала ТОО «ТТК-Шиели».			
3.	Сроки поставки	до 31.12.2017 года, согласно заявке заказчика.			
4.	Годовой объем поставки	43 840,95 тн/год, (согласно заявке Заказчика)			
5.	Тара	ЖД цистерны			
6.	Технические условия	Кислота серная техническая, контактная, 1-й сорт, ГОСТ 2184-77			
7.	Технические требования	Концентрация серной кислоты не менее 92,5 %	№ ООН: 1830	Класс опасности: 8.0	
		<b>Наименования показателя</b>		<b>Норма для 1 сорта</b>	
		Массовая доля моногидрата (H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ) %, не менее			92,5
		Массовая доля железа (Fe), %, не более			0,02
		Массовая доля остатка после прокаливания, %, не более			0,05
		Цвет, см <sup>3</sup> раствора сравнения, не более			6
		<b>Физико-химические свойства</b>		<b>Токсикологические свойства</b>	
		Серная кислота тяжелая маслянистая жидкость без запаха и цвета. Плотность – 1,83 г/см <sup>3</sup> . Температура кипения – 279,6 С <sup>0</sup> . Смешивается с водой во всех соотношениях. Температура кипения водных растворов серной кислоты повышается с ростом ее концентрации. Серная кислота – довольно сильный окислитель, особенно при нагревании в концентрированном виде; окисляет H <sub>2</sub> и частично H <sub>2</sub> g до свободных галогенов, углерод до CO <sub>2</sub> , S до SO <sub>2</sub> , окисляет многие металлы (Cu, Hg и др.). Концентрированная серная кислота частично восстанавливается водородом.		Серная кислота очень едкое вещество. Она поражает кожу, слизистые оболочки, дыхательные пути (вызывает химические ожоги). При вдыхании пары серной кислоты вызывают затруднения дыхания, кашель, нередко – ларингит, трахеит, бронхит. Предельно-допустимая концентрация аэрозоля серной кислоты в воздухе рабочей зоны 1,0 мг/м <sup>3</sup> , в атмосферном воздухе 0,3 мг/м <sup>3</sup> (максимальная разовая) и 0,1 мг/м <sup>3</sup> (среднесуточная). Поражающая концентрация паров серной кислоты 0,008 мг/л (экспозиция 60 мин.) Класс опасности II.	
8.	Порядок и условия оплаты	100 % - оплата по факту поставки заявленного месячного объема.			
9.	Особые условия	Поставщик должен: 1. гарантировать соответствие технической серной кислоты (не менее 92,5%); 2. предоставить гарантийный период 1 месяц с даты приемки товара Заказчиком; 3. предоставить сертификаты происхождения товара; 4. предоставить сертификаты качества и происхождения на каждую поставленную партию серной кислоты. 5. предоставить Заказчику гос. лицензию и разрешение на хранение, транспортировку и реализацию серной кислоты.			