


«ТАСДИКЛАЙМАН»
 АВТОКОМПОНЕНТ МЧЖ
 Бош директорнинг ишлаб
 чиқариш бўйича ўринбосари:
 Гафуров Ш.
 2022



Техническое задание

№	Наименование детали (Анг.)	Наименование детали (Рус.)	Цех заказчик	Ед. изм	Заказыве мое Кол- во (на год)	В какой упаковке и объеме необходима поставка	Спецификация (детальная информация)
1	Argon gaseous with a purity of 99.998%, 40 l, 6.2 m3	Аргон газообразный с чистотой 99,998%, 40л, 6,2 м3	цех глушитель, труба, roll forming	шт	10000	в спецавтомобиле по 100 штук в партии	
2							

Начальник отдела технологий, новых проектов и локализации:



Абдурасулов С.

Конструктор отдела технологий, новых проектов и локализации:

Шокиров И.

Аргон (Ar₂) по ТУ 6-21-12-94, ГОСТ 10157-70



Газообразный аргон получают из воздуха и остаточных газов аммиачных производств.

Газообразный аргон используется в качестве защитной среды при сварке, резке и плавке активных и редких металлов и сплавов на их основе, алюминия, алюминиевых и магниевых сплавов, нержавеющей хромоникелевых жаропрочных сплавов и легированных сталей различных марок, а также при рафинировании металлов в металлургии. В аналитической химии чистый аргон используется в качестве газа-носителя в эмиссионной спектрометрии, ИСП-спектрометрии, масс-спектрометрии и т.д.

Не оказывает опасного воздействия на окружающую среду. Газообразный аргон тяжелее воздуха и может накапливаться в слабо проветриваемых помещениях у пола. При этом снижается содержание кислорода в воздухе, что вызывает кислородную недостаточность и удушье.

Жидкий аргон – низкокипящая жидкость, которая может вызвать обморожение кожи и поражение слизистой оболочки глаз.

Технические характеристики

Техническое наименование	Аргон газообразный
Химическая формула	Ar
Номер по списку ООН	1006

Класс опасности при перевозках	2.1
--------------------------------	-----

Физические свойства

Физическое состояние при нормальных условиях	газ
Плотность, при нормальных условиях (101,3 кПа, 20 °С), кг/м ³	1,66
Температура кипения, °С при 101,3 кПа	-185,8
Температура тройной точки и равновесное ей давление °С, мПА	-189,2 (0,688)
Растворимость в воде	незначительна
Пожаро- и взрывоопасность	пожаро- взрывобезопасен

Стабильность и химическая активность	Стабильность	стабильный
	Реакционная способность	инертный газ
Температура воспламенения, °С	с воздухом	-
	с кислородом	-
Пределы воспламенения, объемные доли, % газа	с воздухом	-
	с кислородом	-
Опасность для человека	ПДК, мг/м ³	-
	Токсическое воздействие	не токсичен
	Экологическая опасность	не оказывает влияния на окружающую среду
	Средства пожаротушения	применимы любые огнетушащие средства

Технические требования

Аргон газообразный. Сорт высший ГОСТ 10157-79 с изм. 1, 2, 3

Объемная доля аргона	не менее 99,993%
Объемная доля кислорода	не более 0,0007%
Объемная доля азота	не более 0,005%
Содержание влаги при норм. усл.	не более 0,0009%
Углеродсодержащие	не более 0,0005%
Давление при стандартных условиях	не менее 15,0 МПа

Аргон газообразный высокой чистоты ТУ 6-21-12-94

Объемная доля аргона	не менее 99,998%
Объемная доля кислорода	не более 0,0002%
Объемная доля азота	не более 0,001%
Объемная доля водяного пара	не более 0,0003%
Объемная доля CO ₂	не более 0,00002%
Объемная доля метана	не более 0,0001%
Объемная доля водорода	не более 0,0002%
Давление при стандартных условиях	не менее 15,0 МПа

Аргон жидкий Сорт высший ГОСТ 10157-79 с изм. 1, 2, 3

Объемная доля азота	не более 0,005%
Объемная доля кислорода	не более 0,0007%
Содержание влаги при норм. усл.	не более 0,0009%
Углеродосодержащие	не норм.

Газообразный аргон транспортируется в стальных баллонах (ГОСТ 949-73) серого или черного цвета под давлением 150 кгс/см². Для перевозок автомобильным транспортом баллоны среднего объема помещают в металлические специальные контейнеры (поддоны).