NORME ISO INTERNATIONALE 11114-1

Deuxième édition 2012-03-15 **AMENDEMENT 1** 2017-01

Bouteilles à gaz — Compatibilité des matériaux des bouteilles et des robinets avec les contenus gazeux —

Partie 1: **Matériaux métalliques**

iTeh STAMENDEMENTEVIEW

Star cylinders Scompatibility of cylinder and valve materials with gas contents —

https://standards.iteh.av.catalog/standards/sist/01e3id87-c100-4b8c-b57f-1ed2fbe**AMENDMENT-1**-2012-amd-1-2017



iTeh STANDARD PREVIEW (standards.iteh.ai)

ISO 11114-1:2012/Amd 1:2017 https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/01e3fd87-c100-4b8c-b57f-1ed2fbe5216c/iso-11114-1-2012-amd-1-2017



DOCUMENT PROTÉGÉ PAR COPYRIGHT

© ISO 2017, Publié en Suisse

Droits de reproduction réservés. Sauf indication contraire, aucune partie de cette publication ne peut être reproduite ni utilisée sous quelque forme que ce soit et par aucun procédé, électronique ou mécanique, y compris la photocopie, l'affichage sur l'internet ou sur un Intranet, sans autorisation écrite préalable. Les demandes d'autorisation peuvent être adressées à l'ISO à l'adresse ci-après ou au comité membre de l'ISO dans le pays du demandeur.

ISO copyright office Ch. de Blandonnet 8 • CP 401 CH-1214 Vernier, Geneva, Switzerland Tel. +41 22 749 01 11 Fax +41 22 749 09 47 copyright@iso.org www.iso.org

Avant-propos

L'ISO (Organisation internationale de normalisation) est une fédération mondiale d'organismes nationaux de normalisation (comités membres de l'ISO). L'élaboration des Normes internationales est en général confiée aux comités techniques de l'ISO. Chaque comité membre intéressé par une étude a le droit de faire partie du comité technique créé à cet effet. Les organisations internationales, gouvernementales et non gouvernementales, en liaison avec l'ISO participent également aux travaux. L'ISO collabore étroitement avec la Commission électrotechnique internationale (IEC) en ce qui concerne la normalisation électrotechnique.

Les procédures utilisées pour élaborer le présent document et celles destinées à sa mise à jour sont décrites dans les Directives ISO/IEC, Partie 1. Il convient, en particulier, de prendre note des différents critères d'approbation requis pour les différents types de documents ISO. Le présent document a été rédigé conformément aux règles de rédaction données dans les Directives ISO/IEC, Partie 2 (voir www.iso.org/directives).

L'attention est appelée sur le fait que certains des éléments du présent document peuvent faire l'objet de droits de propriété intellectuelle ou de droits analogues. L'ISO ne saurait être tenue pour responsable de ne pas avoir identifié de tels droits de propriété et averti de leur existence. Les détails concernant les références aux droits de propriété intellectuelle ou autres droits analogues identifiés lors de l'élaboration du document sont indiqués dans l'Introduction et/ou dans la liste des déclarations de brevets reçues par l'ISO (voir www.iso.org/brevets).

Les appellations commerciales éventuellement mentionnées dans le présent document sont données pour information, par souci de commodité, à l'intention des utilisateurs et ne sauraient constituer un engagement.

(standards.iteh.ai)

Pour une explication de la signification des termes et expressions spécifiques de l'ISO liés à l'évaluation de la conformité, ou pour toute information au sujet de l'adhésion de l'ISO aux principes de l'Organisation mondiale du commerce (OMC) concernant les obstacles techniques au commerce (OTC), voir le lien suivant: www.iso.org/iso/foreword.html.

L'Amendement 1 à l'ISO 11114-1:2012 a été élaboré par le Comité technique ISO/TC 58, Bouteilles à gaz.

iTeh STANDARD PREVIEW (standards.iteh.ai)

ISO 11114-1:2012/Amd 1:2017 https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/01e3fd87-c100-4b8c-b57f-1ed2fbe5216c/iso-11114-1-2012-amd-1-2017

Bouteilles à gaz — Compatibilité des matériaux des bouteilles et des robinets avec les contenus gazeux —

Partie 1:

Matériaux métalliques

AMENDEMENT 1

Page 3, 4.3.2 Remarques particulières

Remplacer la note par ce qui suit:

NOTE Dans le présent document, il est fait référence aux aciers inoxydables par les numéros d'identification couramment utilisés par l'AISI, à savoir 304. Par exemple, les nuances équivalentes selon l'EN 10088–1 sont les suivantes:

304

304

1.4301

304L

1.4306 et 1.4307

ANDARD PREVIEW

316

1.4401

(standards.iteh.ai)

316L

316Ti

https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/01e3fd87-c100-4b8c-b57f321

1ed2fbe124541so-11114-1-2012-amd-1-2017

904L

1.4539

Page 6, 6.2 Compatibilité des mélanges de gaz

Remplacer la NOTE par ce qui suit:

NOTE Pour une résistance mécanique à la traction maximale de 950 MPa, dans un mélange de gaz, la pression partielle pour le sulfure d'hydrogène et le mercaptan méthylique est réduite à 0,25 MPa (2,5 bar).

En ce qui concerne les gaz halogénés non compatibles avec les bouteilles en alliages d'aluminium, la teneur maximale acceptable en mélanges de gaz doit être limitée à 0,1 % comme indiqué dans le Tableau 1 à moins que de plus fortes concentrations n'aient été validées après la réalisation d'essais spécifiques (un exemple de ces essais est donné dans le document EIGA 161/16 Gas compatibility with Aluminium alloy cylinder). La teneur en humidité de ces mélanges doit être limitée à 10 ppmV au maximum.

Page 6, 6.3.2 Abréviations des matériaux

Remplacer toutes les lignes correspondant aux numéros de gaz 7, 8, 9, 13, 18, 20, 22, 46, 49, 60, 63, 69, 74, 83, 90, 91, 96, 100, 101, 102, 103 par les suivantes:

						Matériau	iau	
	Numéro du						Rohinet	pt
°N	gaz Numéro Onii	Nom	Formule	Principales caractéristiques de compatibilité	Bouteilles	es	(corps et composants)	et ants)
					А	N	А	N
7	(ONU 1974)	BROMOCHLORODIFLUORO-	$CBrCIF_2$	Pas de réaction avec les matériaux courants dans des condi-	NS		В	
		METHANE	(R12B1)	tions sèches mais en présence d'eau, une corrosion peut se produire	QTS		CS	
					AA		SS	
					SS		AA	
8	(ONU 1009)	BROMOTRIFLUOROMETHANE	CBrF ₃	Pas de réaction avec les matériaux courants dans des condi-	NS		В	
			(R13B1)	tions sèches mais en présence d'eau, une corrosion peut se	QTS		CS	
					AA		SS	
				h darc	SS		AA	
6	(ONU 2419)	BROMOTRIFLUOROETHYLENE	C_2BrF_3	Paside féaction avec les matériaux courants dans des conditions seches maisen présence d'eau, une corrosion peut se produite.	NS		В	
13	(ONU 1012)	BUTENE-1	CH ₃ CH ₂ CH:C _{H2}	Pas de Béaction avec les matériaux courants. Voir 5.2.3 pour	NS		В	
				l'effet des impuretés en conditions humides.	QTS		CS	
				A r(-1:2)tand	AA		SS	
				Rds	SS		AA	
18	(ONU 1982)	TETRAFLUOROMETHANE	CF_4 (R14)	Pas de réaction avec les matériaux courants dans des condi-	NS		В	
		(TETRAFLUORURE DE CARBONE)		tions seches mais en présence d'eau, une corrosion peut se	QTS		CS	
				201 33 fd	AA		SS	
				2 E ai 2 187-1-1-1	SS		AA	
20	(ONU 1017)	CHLORE	Cl ₂	Hydrolyse pour donner de l'acide hypochloreux et du chlorure	NS	AA	CS	AA
				d'hydrogène au contact de l'humidité. Dans des conditions humidés, voir le risque saécifique de compatibilité du chlorure	QTS		Ва	
				d'hydrogène, c'est-à-dire une corrosion sévère de la plupart	SS		SS	
				des mafériaux et un risque de fragilisation par l'hydrogène.			ïZ	
				La durée de vie en service des robinets en laiton dépend fortement des conditions de service.			ASB	
				Les mélanges comprenant moins de 0,1 % de ce gaz peuvent être contenus dans des bouteilles en AA.				
a Le l	laiton n'est accep	Le laiton n'est acceptable que pour le corps du robinet mais pas pour		ensemble des composants du robinet.				

						Matériau	iau	
	Numéro du						-	T.
°	gaz numéro	Nom	Formule	Principales caractéristiques de compatibilité	Bouteille	lle	Kobinet (corps et	et s et
	ONO				-		composants	antsj
					Α	N	А	Z
22	(ONU 1063)	CHLORURE DE METHYLE	$\mathrm{CH}_3\mathrm{Cl}$	En présence d'eau, une corrosion peut se produire.	NS	AA	В	AA
			(R40)	Les mélanges de gaz secs ne comprenant pas plus de 0,1 % de	QTS		CS	
				ce gaz Beuvent être contenus dans des bouteilles en AA.ª	SS		SS	
				i T	Ņ		ïZ	
46	(ONU 1037)	(ONU 1037) MONOCHLOROETHANE	C ₂ H ₅ Cl	Pas de Féaction avec les matériaux courants dans des condi-	QTS	AA	В	AA
			(R160)	tions sèches mais en présence d'eau, une corrosion peut se produire	SN		SS	
				Lecture de Way careine dánaceant nac 0 1 % de ce day	SS		CS	
				peuvent être contenus dans des bouteilles en AA.	Ņ		iN	
46	(ONU 1045)	FLUOR	F2	Hydrolyse pour donner du fluorure d'hydrogène au contact de	QTS	AA	CS	AA
				Thumidite Dans des conditions humides, voir le risque spé- cifique de companyité du flucture d'hydrogène g'est-2-dire	NS		SS	В
				une company in the mind and in the control of the c	SS		ï	
				de fragilisation par l'hydrogène.			,	
				Risquederéaction violente avec AA.				
				L'alliage de Ni et lenickel sont aussi des matériaux recomman-	Ņ			
				Les métanges comprenant moins de 0.1 % de ce gaz peuvent				
				être contenus dans des bouteilles en AA.				
09	(ONU 1051)	CYANURE D'HYDROGÈNE	HCN	Ce mélange est très hygroscopique. Risque de corrosion dans	SN		В	
				des conditions humides en fonction du type d'alliage.	QTS		CS	
				V V	AA		SS	
				7 57f-	SS		AA	
a Le l	laiton n'est accep	Le laiton n'est acceptable que pour le corps du robinet mais pas pour		ensemble des composants du robinet.				

						Matérian	rian	
	Numéro du						Robinet	net
°Z	Numéro ONII	Nom	Formule	Principales caractéristiques de compatibilité	Bouteille	eille	(corps et composants)	s et sants)
					А	Z	A	z
63	(ONU 1053)	SULFURE	H ₂ S	— En présence d'eau, une piqûre de corrosion peut se pro-	NS		CS	В
		D'HYDROGENE		duire. La piqûre de corrosion peut être minimisée en utilisant des alliages d'acier inoxydable tels que le 316.	QTS		SS	
				— Dans des conditions humides, risque de fissuration due à	AA		AA	
				la corrosion sous contrainte pour QTS. Risque de fragilisation par l'hydrogène avec NS, QTS.	SS			
				 Les SS ne doivent pas être utilisés pour les membranes et les ressorts des robinets sauf si la rupture de ces composants 				
				n'entraine pas de situation dangereuse en raison du risque de fragilisation par l'hydrogène.				
				— Pour des mélanges présentant une pression partielle supé- ள்வது இதிரி சிக்கோத்த நட்டு செருப்பத்தியை நாளுள்ள சும்பி				
				neure a cene de mare en ora et success a une pression rotate supérieure à 50 % de la pression de service normale de la				
				bouteille, des NS et QTS doivent être utilisés à une contrainte limitée (voir 6.2)				
				— Le nickel est macceptable pour les disques de rupture et les composants.				
69	(ONU 1062)	BROMURE	CH ₃ Br	En présence d'eau, une piqure de corrosion peut se produire.	NS	AA	В	AA
		DE METHYLE	(R40B1)	La pigûre de corrosion peut être minimisée en utilisant des alliages d'acier inoxodable tels que le 316.	QTS		CS	
				Les métanges de gaz secs ne dépassant pas 0,1 % de ce gaz	SS		SS	
				peuventêtje contenus dans des bouteilles en AA.	Ni		Ni	
74	(0NU 1660)	MONOXYDE	NO	En présence d'eau, une piqure de corrosion peut se produire.	SN		CS	В
		D'AZOTE		La pique de corrosion peut etre minimisée en utilisant des alliages d'acier inoxydable tels que le 316.	QTS		SS	AA
				Risquesde fissuration due à la corrosion sous contrainte avec	SS			
				des robinets en laiton (et autres alliages de cuivre) du fait de l'humidité de l'air. Cela s'applique à tous les mélanges conte-	AA			
				nant ne serait-ce que des traces de NO.				
a Le	laiton n'est accer	Le laiton n'est acceptable que pour le corps du robinet mais pas pour l'ensemble des composants du robinet.	pour l'ensemble des	composants du robinet.		•		

					Matériau	an	
	Nom	Formule	Principales caractéristiques de compatibilité	Bouteille	lle	Robinet (corps et composants)	net s et ants)
				А	Z	A	Z
\Box	DICHLORURE DE CARBONYLE	COCl2	Dans des conditions humides, le dichlorure de carbonyle	NS	AA	<u>B</u>	AA
	(PHOSGENE)		est corrosif avec la plupart des matériaux et notamment les alliages d'aluminium fhydrolyse nour donner HCI).	QTS	-	CS	
			To companies do mas concerno commensaria nas alise do 0.10% do	SS		SS	
			ce gaz peuvent être contenus dans des bouteilles en AA.	ïŽ		ï	
	TETRACHLORURE DE	SiCl4	Hydrolyse pour donnerdu chlorure d'hydrogène au contact de	NS	AA	CS	AA
	SILICIUM		l'humidité. Dans des conditions humides, voir le risque spé- cifique de compatibilité du chlorure d'hydrogène, c'est-à-dire	QTS		В	
			une con severe de la plupart des matériaux.	SS		SS	
			Les mélanges de gaz secs ne dépassant pas 0,1 % de ce gaz peuvent être contenus dans des bouteilles en AA.	ï		iğ	
	TETRAFLUORURE DE	SiF ₄	Hydrolyse pour donner du fluorure d'hydrogène au contact de	NS	AA	CS	AA
	SILICIUM		l'humidité. Dans des conditions humides, voir le risque spé- cifique de compatibilité du fluorure d'hydrogène. c'est-à-dire	QTS		В	
			une corrosion sévere de la plupart des matériaux.	SS		SS	
			Les inclanges de gaz secs ne dépassant pas 0,1 % de ce gaz peuvent être contenus dans des bouteilles en AA.	ï		ïZ	
تنا	Le laiton n'est acceptable que pour le corps du robinet mais pas pour		ensemble des combosants du robinet.	_	_	-	
1			REVIEW (ai) 17 d87-c100-4b8c-b57f-d-1-2017				

5