
**Gaz de pétrole liquéfiés — Méthode de
calcul de la masse volumique et de la
pression de vapeur**

*Liquefied petroleum gases — Calculation method for density and vapour
pressure*

iTeh Standards

(<https://standards.iteh.ai>)

Document Preview

[ISO 8973:1997](https://standards.iteh.ai/catalog/standards/iso/d0ad52d2-24f3-422f-8cc2-590feffdec39/iso-8973-1997)

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/iso/d0ad52d2-24f3-422f-8cc2-590feffdec39/iso-8973-1997>



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 (CEI) en ce qui concerne la normalisation électrotechnique.

Les projets de Normes internationales adoptés par les comités techniques sont soumis aux comités membres pour vote. Leur publication comme Normes internationales requiert l'approbation de 75 % au moins des comités membres votants.

La Norme internationale ISO 8973 a été élaborée par le comité technique ISO/TC 28, *Produits pétroliers et lubrifiants*.

L'annexe A fait partie intégrante de la présente Norme internationale. L'annexe B est donnée uniquement à titre d'information.

[ISO 8973:1997](https://standards.iteh.ai/catalog/standards/iso/d0ad52d2-24f3-422f-8cc2-590feffdec39/iso-8973-1997)

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/iso/d0ad52d2-24f3-422f-8cc2-590feffdec39/iso-8973-1997>

© ISO 1997

Droits de reproduction réservés. Sauf prescription différente, 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 et les microfilms, sans l'accord écrit de l'éditeur.

Organisation internationale de normalisation
Case postale 56 • CH-1211 Genève 20 • Suisse
Internet central@iso.ch
X.400 c=ch; a=400net; p=iso; o=isocs; s=central

Imprimé en Suisse

Gaz de pétrole liquéfiés — Méthode de calcul de la masse volumique et de la pression de vapeur

1 Domaine d'application

La présente Norme internationale spécifie une méthode simplifiée pour calculer la masse volumique et la pression de vapeur des gaz de pétrole liquéfiés (GPL), à partir de la composition, de la masse volumique et des facteurs de pression de vapeur pour les composés des GPL pris individuellement. Une liste des facteurs est fournie dans cette Norme internationale. Cette méthode permet d'obtenir des données entrant dans les spécifications de qualité du produit mais n'est pas destinée à fournir des indications quantitatives lors des transferts de cargaison (voir ISO 6578).

2 Références normatives

Les normes suivantes contiennent des dispositions qui, par suite de la référence qui en est faite, constituent des dispositions valables pour la présente Norme internationale. Au moment de la publication, les éditions indiquées étaient en vigueur. Toute norme est sujette à révision et les parties prenantes des accords fondés sur la présente Norme internationale sont invitées à rechercher la possibilité d'appliquer les éditions les plus récentes des normes indiquées ci-après. Les membres de la CEI et de l'ISO possèdent le registre des Normes internationales en vigueur à un moment donné.

ISO 6578:1991, *Hydrocarbures liquides réfrigérés — Mesurage statique — Procédure de calcul.*

ISO 7941:1988, *Propane et butane commerciaux — Analyse par chromatographie en phase gazeuse.*

3 Définitions

Pour les besoins de la présente Norme internationale, les définitions suivantes s'appliquent.

3.1 gaz de pétrole liquéfié (GPL): Mélange d'hydrocarbures gazeux pouvant être stocké et/ou manipulé à l'état liquide dans des conditions de pression modérée et à température ambiante. Il s'agit principalement d'alcanes ou d'alcènes en C₃ et C₄ ou un mélange de ces produits. Il contient généralement moins de 5 % en volume liquide d'hydrocarbures plus lourds, et a une pression de vapeur relative qui ne dépasse pas 1 600 kPa environ à 40 °C.

3.2 facteur de masse volumique: Masse volumique, exprimée en kilogrammes par mètre cube, d'un constituant à l'état liquide sous sa propre pression de vapeur et à une température de 15 °C.

3.3 pression de vapeur: Pression de vapeur, exprimée en kilopascals sur une base absolue, c'est-à-dire la pression de vapeur relative mesurée au manomètre plus la pression atmosphérique locale.

3.4 facteur de pression de vapeur: Pression de vapeur absolue, exprimée en kilopascals, d'un constituant du liquide à une température de 37,8 °C, 40 °C, 50 °C ou 70 °C.

4 Principe

On détermine la composition molaire du GPL par chromatographie en phase gazeuse conformément à l'ISO 7941. Cette analyse permet ensuite de calculer la masse volumique et la pression de vapeur absolue du liquide en utilisant, pour chacun de ses constituants, les valeurs de masse volumique et de pression de vapeur fournies dans la présente Norme internationale.

5 Mode opératoire

Déterminer la composition molaire du GPL conformément à l'ISO 7941.

6 Calculs

6.1 Le tableau A1 indique en détail la masse moléculaire relative des constituants du GPL, ainsi que les facteurs de masse volumique et de pression absolue à utiliser dans les calculs.

6.2 Masse volumique

6.2.1 Calculer comme suit la fraction massique, W , de chaque constituant du mélange:

$$W_i = \frac{X_i M_i}{\sum_1^n X_i M_i}$$

où

i est l'indice du constituant considéré;

n est le nombre de constituants;

W_i est la fraction massique du constituant i dans le mélange;

X_i est la fraction molaire du constituant i dans le mélange;

M_i est la masse molaire relative du constituant i dans le mélange;

$\sum_1^n X_i M_i$ est la somme des produits de X par M pour chaque constituant du mélange.

6.2.2 Calculer la masse volumique du GPL, ρ , en kilogrammes par mètre cube à 15 °C, de la façon suivante:

$$\rho = \frac{1}{\sum_1^n \frac{W_i}{\rho_i}}$$

où

ρ_i est le facteur de masse volumique du constituant i dans le mélange, exprimé en kilogrammes par mètre cube à 15 °C;

$\sum_1^n \frac{W_i}{\rho_i}$ est la somme des $\frac{W_i}{\rho_i}$ pour chaque constituant du mélange.