

## ANNEXE VI

## MÉTHODE DE CALCUL DU PRP VISÉ À L'ARTICLE 3, POINT 1), D'UN MÉLANGE

Le PRP d'un mélange est une moyenne pondérée obtenue à partir de la somme de la fraction massique de chaque substance multipliée par son PRP, sauf indication contraire, y compris les substances qui ne sont pas des gaz à effet de serre fluorés.

$\Sigma$  (substance X %  $\times$  PRP) + (substance Y %  $\times$  PRP) + ... (substance N %  $\times$  PRP), où % est le facteur de pondération avec une tolérance de poids de  $\pm 1$  %.

Exemple: dans le cas d'un mélange de gaz composé de 60 % de diméthyléther, 10 % de HFC-152a et de 30 % d'isobutane, l'application de la formule donne:

$$\Sigma (60 \% \times 1) + (10 \% \times 124) + (30 \% \times 0)$$

PRP total = 13,0

Le PRP des substances non fluorées ci-après est utilisé pour calculer le PRP des mélanges. Pour les autres substances non inscrites dans la présente annexe, on applique une valeur par défaut égale à zéro. Seuls les composants émissifs qui remplissent globalement la même fonction sont pertinents pour le calcul du PRP.

Substance			PRP sur 100 ans <sup>(1)</sup>
Nom commun	Désignation industrielle	Formule chimique	
méthane		CH <sub>4</sub>	27,9
protoxyde d'azote		N <sub>2</sub> O	273
diméthyléther		CH <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub>	1 <sup>(2)</sup>
chlorure de méthylène		CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	11,2
chlorure de méthyle		CH <sub>3</sub> Cl	5,54
chloroforme		CHCl <sub>3</sub>	20,6
éthane	R-170	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	0,437
propane	R-290	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	0,02
butane	R-600	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	0,006
Isobutane	R-600a	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	0 <sup>(3)</sup>
pentane	R-601	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	0 <sup>(3)</sup>
isopentane	R-601a	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CHCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	0 <sup>(3)</sup>
éthoxyéthane (diéthyléther)	R-610	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> OCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	4 <sup>(3)</sup>
formiate de méthyle	R-611	HCOOCH <sub>3</sub>	11 <sup>(4)</sup>
hydrogène	R-702	H <sub>2</sub>	6 <sup>(3)</sup>
ammoniac	R-717	NH <sub>3</sub>	0
éthylène	R-1150	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	4 <sup>(3)</sup>
propène	R-1270	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub>	0 <sup>(3)</sup>
cyclopentane		C <sub>5</sub> H <sub>10</sub>	0 <sup>(3)</sup>

<sup>(1)</sup> D'après le sixième rapport d'évaluation adopté par le groupe d'experts intergouvernemental sur l'évolution du climat, sauf indication contraire.

<sup>(2)</sup> D'après le quatrième rapport d'évaluation adopté par le groupe d'experts intergouvernemental sur l'évolution du climat.

<sup>(3)</sup> WMO et al. (2018). Scientific Assessment of Ozone Depletion, où la valeur est indiquée comme  $\ll 1$ .

<sup>(4)</sup> WMO et al. (2018). Scientific Assessment of Ozone Depletion.