

## NEON 2011

**Fabrication industrielle** : lors de la distillation des gaz de l'air, il n'est pas condensé et se retrouve (avec l'hélium) au sommet de la colonne moyenne pression, avec le [diazote](#). Par condensation fractionnée, sa concentration passe de 2 000 ppm à 65-70 %. Il est ensuite purifié.

### **Productions :**

La production de néon, krypton et xénon, en 2010, est de 53,7 millions de m<sup>3</sup>, dans l'Union européenne. Avec 31,3 millions de m<sup>3</sup> en Italie et 6,5 millions de m<sup>3</sup>, en France. Pour les autres pays européens, les données sont confidentielles.

- Exportations françaises de néon, krypton et xénon, en 2011 : 690 000 m<sup>3</sup> à 50,6 % vers l'Espagne, 38,1 % vers l'Allemagne.

- Importations françaises de néon, krypton et xénon, en 2011 : 437 000 m<sup>3</sup> à 78,5 % d'Autriche, 6,6 % de Belgique.

**Utilisations** : principalement pur ou mélangé avec de l'argon, dans des tubes luminescents d'enseignes lumineuses. Le néon est également utilisé dans des lampes témoin à décharge. Les tubes appelés improprement "au néon" sont des tubes fluorescents qui renferment en général de l'argon (mais pas de néon), avec de la vapeur de mercure.

- comme gaz porteur en chromatographie.

- avec l'hélium, dans les lasers à gaz.

- avec le [dihydrogène](#) dans des chambres à bulles.