

contamination de l'air qui peuvent être émises par des sources fixes de ressort fédéral.

**Objectifs nationaux afférents à la qualité de l'air ambiant:** Fixés par le gouvernement fédéral aux termes de la *Loi canadienne sur la protection de l'environnement*, ces objectifs reflètent les objectifs régionaux sur la qualité de l'air ambiant selon trois catégories: tolérable, acceptable et désirable. Les objectifs ne sont pas établis en fonction des sources particulières, mais en fonction des régions géographiques. Ils s'appliquent à des agents particuliers de contamination de l'air. Ces objectifs doivent être appliqués par les provinces dès qu'ils sont stipulés par les lois provinciales de l'environnement conformément à un accord fédéral-provincial prévu par la *Loi canadienne sur la protection de l'environnement*.

**pH:** Expression numérique de la concentration d'ions d'hydrogène dans une solution. Les unités expriment le logarithme négatif de la concentration en ions d'hydrogène: pH 0 à 7 est acide, pH 7 est neutre et pH 7 à 14 est basique ou alcalin.

**Pierre calcaire:** Roche sédimentaire composée surtout de carbonate de calcium. Le calcaire est un tampon efficace contre les pluies acides.

**Pluie acide:** Précipitation, comprenant la pluie, la neige, la neige fondante, la grêle, etc., ayant un pH inférieur à 5,6. La pluie acide est composée de «dépôts humides» et de «dépôts secs».

**Précurseur des pluies acides:** Matière comme le  $\text{SO}_2$  ou le  $\text{NO}_x$  transformée dans l'atmosphère pour devenir un élément des pluies acides.

**Pyrrhotite:** Sulfure de fer associé au nickel. Les minerais de nickel de Sudbury, par exemple, sont de la pyrrhotite. Ce minerai est également connu sous le nom de minerai de sulfure.

**Roches sédimentaires:** Roches secondaires composées de matériaux qui proviennent d'autres roches et qui sont déposés au fond de l'eau, p. ex. la pierre calcaire, le schiste et le grès.

**Sorbant:** Additif qui facilite l'élimination de l'anhydride sulfureux, p. ex. le calcaire.

**Tampon:** Élément chimique qui, à l'état soluble, résiste aux modifications du pH ou, s'il est ajouté à une solution, modifie le pH de cette solution. Dans la nature, la pierre calcaire