

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 SO₂ ou le 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