pourpre, et constitue les chromates de plomb appelés, *Crocoïse* et *Vauquelinite*.

Acide fluorique ou phtorique.—Composé de fluor et d'hydrogène. Cet acide corrode le verre. Il forme cette classe de sels connus sous le nom de *fluates*

Acide sulphydrique.—Composé de soufre et d'hydrogène; principe minéralisateur des eaux minérales, ayant une odeur d'œufs pourris; cet acide forme les sels hydro-sulfatés.

Acide chlorhydrique ou hydro-chlorique.—Formé par le chlore et l'hydrogène. Cet acide donne naissance aux sels appelés chlorhydrates.

Acide azotique ou nitrique, eau forte.—L'azote uni à l'oxygène constitue l'air atmosphérique, et, en combinaison, forme les acides nommés hyponitieux, nitieux, hyponitrique et nitrique, d'après la quantité d'oxygène qui se combine au nitrogène.

Acide phosphorique.—L'oxygène forme, avec le phosphore, quatre acides, dont le plus oxygéné porte le nom d'acide phosphorique ou per-phosphorique; en se combinant à la base ou oxyde, il forme la nombreuse classe des sels appelés phosphates.

Les os de l'homme et des animaux sont essentiellement composés de phosphates et de carbonates de chaux, unis à la gélatine.

Acide sulfurique.—Le roi des acides, parce qu'il déplace tous les autres de leurs combinaisons, et qu'il n'est déplacé lui même par aucun; on l'appelle aussi huile de vitriol; il est composé d'un équivalent de soufre, et de trois équivalents de gaz oxygène, son union avec les oxides forment les sulphates; le plâtre ou gypse, est du sulphate de chaux.

Adamantin (éclat).—Qui rappelle l'éclat du diamant.

Ex. Grenat adamantin.

Affinité.—Force ou disposition des molécules à se réunir; c'est l'opposé de la cohésion.

Agrégat.—Particules homogènes qui, par leur réunion,