Silicato de alúmina y sexquióxido de cromo, de la montaña de Avala, en las cercanías de Belgrado, Servia.

Aventurina.—Var. de cuarzo hialino que encierra hojillas de mica, lo cual hace que tenga un centelleo particular. Úsase también como calificativo de algunas variedades de feldespatos.

Axinita.—*Axinit.*

Silicioborato de alúmina, sesquióxidos de hierro y manganeso, y cal, con trazas de magnesia y potasa: rel. de oxígeno en protóxidos, sesquióxidos, sílice y ácido bórico = 1,68 : 3 : 6 : 0,82.

S. triclínico: $m\ t = 135° 10'$; $p\ m = 134° 48'$; $p\ t = 115° 30'$. Crucero claro, g_1; en otras direcciones hay vestigios de cruceros. Dur. 6,5 á 7. Dens. 3,27 á 3,30.

En cristales, en masas hojosas y compactas.

Trasparente á poco trasluciente. Lustre de vidrio. Fractura rugosa. Color pardo ó violado; polvo incoloro. Policroita. Piroeléctrica.

Fus. 2. Colora de verde pálido la llama, cuando se calienta con bisulfato potásico y fluorita. Se funde en vidrio verdinegro. Inatacable por los ácidos; pero la atacan éstos después de haber sido fundida.

*Ázoe.—Az ó N.

Gas incoloro é inodoro, muy poco soluble en el agua, no absorbible por los reactivos usados en el análisis de los gases, difícil de combinar directamente con los otros cuerpos. Su densidad es de 0,97010 á 0° y $0{,}760^m$ de presión, pesando un litro de ázoe 1,25440 gramos. Se desprende de algunos cráteres y grietas, se encuentra en el interior de ciertas cavidades que tienen algunos minerales, como el cuarzo. Mezclado con el oxígeno en proporción de 21 volúmenes de éste por 79 de ázoe, constituye la atmósfera terrestre.

El aire atmosférico, mezcla de ázoe y oxígeno, se toma generalmente como unidad para las densidades de los gases y vapores. Un litro de aire, á 0°, bajo la presión de $0{,}760^m$, al nivel del mar, y en la latitud de 45°, pesa 1,293052 gramos: consecuentemente la densidad del aire á 0° respecto del agua destilada á 4° es 0,00129305.

Azogue.—Voz de orígen arábigo, sinónima de mercurio.

Azorites.

Mineral descubierto en las islas Azores, descrito por Teschemacher (Am. J. 1847); probablemente es columbato de cal.

S. tetragonal: octaedros pequeñísimos. Carece de cruceros. Dur. 4 á 4,5.

Trasluciente á opaca. Lustre vítreo en fractura reciente. Incolora, blanca ó un poco teñida de verde amarillento.

Infusible con el soplete.

*Azufre.—*Schwefel.—Sulphur* (ing.) *Soufre* (fr.) *Svafvel* (s.) *Solfo* (it.)—S.

S. ortorómbico: $m\ m = 101°\ 46'$; $b_1\ b_1$ (sobre a_1) $= 106°\ 25'$; $b_1\ b_1$ (sobre e_2) $= 85°\ 7'$; $b_1\ b_1$ (sobre m) $= 143°\ 23'$. Cruceros confusos: $b_{1/2}$, m. Macles frecuentes, con plano común m. En cristales pequeños y medianos, en masas, en costras y pegaduras, ó diseminado en otros minerales. Dur. 1,5 á 2,5. Dens. 2,07.

Trasparente á poco trasluciente. Lustre resinoso. Color amarillo melado; polvo muy claro, amarillo de azufre. Fractura concoidea. Dócil. Eléctrico por frotamiento.

Arde con llama azuleja, con formación de ácido sulfuroso. Finamente pulverizado, lo ataca el ácido nítrico concentrado é hirviente, formando ácido sulfúrico. Fusible á 115°; fundido y dejado enfriar lentamente, cristaliza en formas del sistema monoclínico, pues es dimorfo este elemento. La forma cristalina endotérmica es la monoclínica: el paso de ella á la ortorómbica desarrolla 40 cal., por cada 16 gramos de materia.

Entre otros criaderos de azufre nativo se cuentan en México los del Popocatepetl (México), Mapimí (Durango) y solfatara de la Escalera (Jalisco). En Huitzuco (Guerrero), lo hay diseminado en baritita, y en el Estado de Colima, en anhidrita.

*Azurita.—$2\ (Cu\ O,\ CO_2) + Cu\ O,\ H_2O$.

S. monoclínico: $m\ m = 99°\ 32'$; $p\ m = 91°\ 48'$; $p\ d_{1/2} = 112°$. Cruceros: e_1 fácil; m, h_1, menos fáciles. Dur. 3,5 á 4. Dens. 3,50 á 3,83. En cristales medianos, pequeños ó diminutos, en masas compactas ó terrosas.

Trasparente á opaca. Resplandeciente á mate. Lustre vítreo. Color azul oscuro, polvo azul menos oscuro. Frágil. Fractura concoidea.

En tubo cerrado da agua y se ennegrece. Sobre carbón, se reduce fácilmente, dando un botón de cobre. Soluble con efervescencia en los ácidos, aun diluidos. Soluble en el amoniaco.

Hállase en México en muchas localidades, entre ellas en las minas de cobre de Michoacán, Jalisco, Chihuahua, Baja California y Zacatecas.

Azurita.—Nombre dado por Jameson en 1816 á la lazulita.