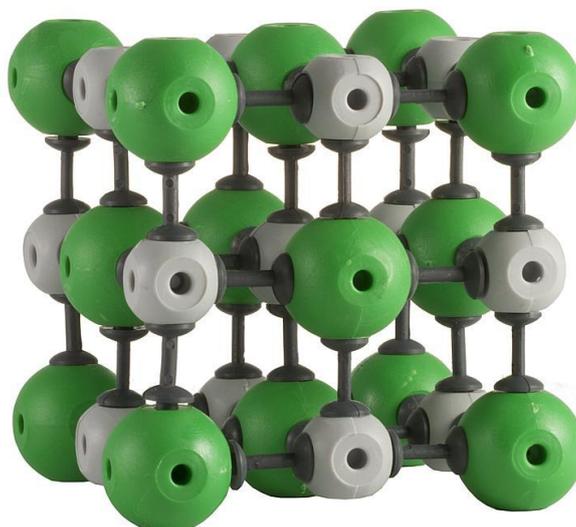


## Coffret complément inorganique GEOMIX



### Présentation

Ce coffret complète les coffrets de chimie organique/inorganique GEOMIX.

Il permet d'élargir le domaine d'applications, à savoir :

- Représenter des molécules minérales en mode compact (la représentation compacte est particulièrement adaptée pour la chimie minérale).
- Représenter les acides et leurs sels minéraux.
- Représenter les différents systèmes de symétrie moléculaire

### Par exemple :

| Molécule         | Géométrie                      | Axe de symétrie                |
|------------------|--------------------------------|--------------------------------|
| PF <sub>6</sub>  | Octaédrique                    | C <sub>4</sub> ;C <sub>2</sub> |
| PCl <sub>5</sub> | Bipyramide à base triangulaire | C <sub>3</sub>                 |
| CH <sub>4</sub>  | Tétraédrique                   | C <sub>3</sub> ;C <sub>2</sub> |
| NH <sub>3</sub>  | Pyramidale                     | C <sub>3</sub>                 |
| H <sub>2</sub> O | Triangulaire                   | C <sub>2</sub>                 |

Les liaisons compactes permettent d'obtenir des modèles moléculaires resserrés, alors que les autres liaisons (liaisons souples) permettent d'obtenir un modèle éclaté.

## CONTENU

Le coffret est composé de sphères légèrement tronquées et pré-percées. Elles ont été réalisées dans les normes (selon norme UIPAC).

| Composé                     |                  | Ø en mm | Quantité |
|-----------------------------|------------------|---------|----------|
| H Calotte                   | H                | Ø 12    | 8        |
| H                           | H1               | Ø 15    | -        |
| C tétraédrique              | C4               | Ø 22    | -        |
| C aromatique                | C3               | -       | 2        |
| C aromatique                | C2               | -       | 2        |
| C pour liaison CO           | C1               | -       | 2        |
| O bivalent                  | O2               | Ø 20    | -        |
| O bivalent                  | O1               | -       | 3        |
| N tétraédrique              | N4               | Ø 22    | 1        |
| N pyramidal                 | N3               | -       | 1        |
| N trigonal                  | N <sup>2</sup> 3 | -       | 1        |
| N aromatique                | N2               | -       | 1        |
| N monovalent                | N1               | -       | 1        |
| S tétraédrique              | S4               | Ø 22    | 1        |
| S bivalent                  | S2               | -       | 1        |
| P tétraédrique              | P4               | Ø 22    | 1        |
| Fluor                       | F1               | Ø 12    | 1        |
| Chlore                      | Cl1              | Ø 20    | 1        |
| Brome                       | Br1              | Ø 22    | 1        |
| Iode                        | I1               | Ø 22    | 1        |
| Metal                       | Me 1             | Ø 15    | 1        |
| M accouplé                  | Me 2             | Ø 22    | 1        |
| M plane                     | Me 2             | -       | 1        |
| M pyramidal                 | Me 3             | -       | 1        |
| M tétraédrique              | Me 4             | -       | 1        |
| M tri-pyramidal             | Me 5             | -       | 1        |
| M octoédrique               | Me 6             | -       | 1        |
| Anneau de benzène           |                  | Ø 44    | -        |
| Liens                       |                  | -       | 30       |
| Liaisons courtes, compactes |                  | L 18    | -        |
| Liaisons longues, souples   |                  | L 33    | -        |