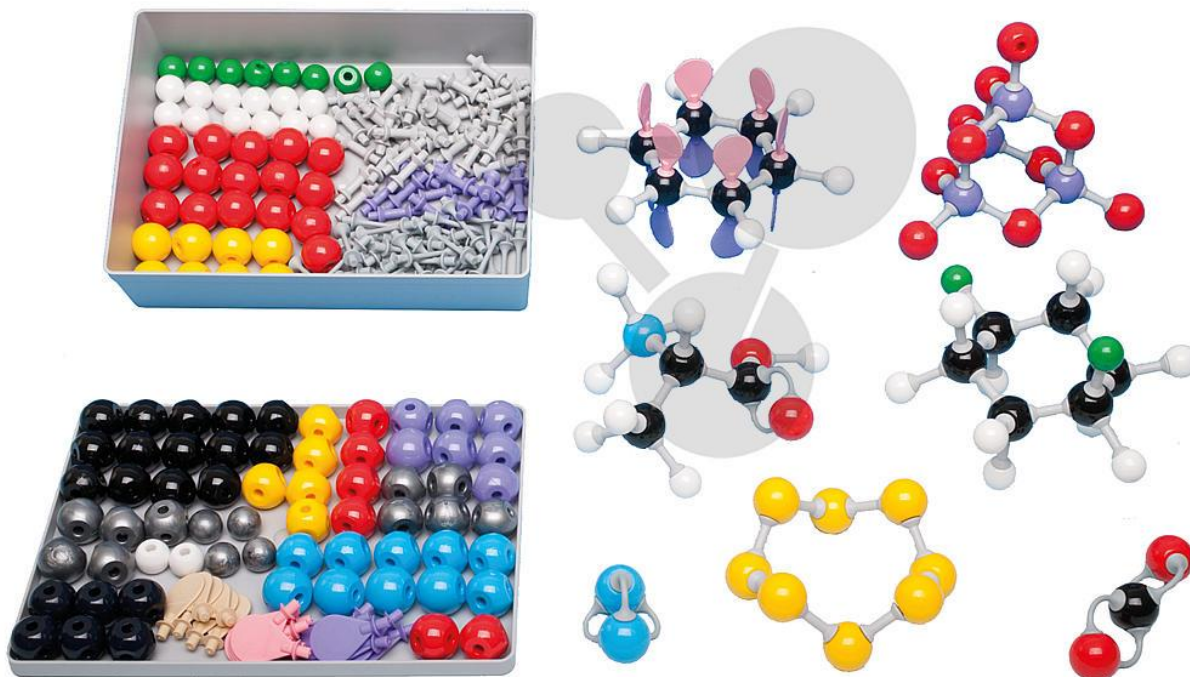


**Demonstrační sada Organická a anorganická chemie Molymod®**

Obj.č. 1169794

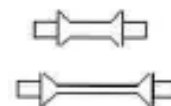


**Modelování molekul, sada pro učitele pro ANORGANICKOU a ORGANICKOU chemii**  
obsahuje 108 atomů

Množství	Prvek	Barva	Otvory	Úhly a typ	Průměr v mm	č. položky
14	uhlík	černá	4	109° tetrahedrální	23	MA-400
6	uhlík	tmavě modrá	5	90° a 120° trigonální-bipyramidální	23	MA-511
12	vodík	bílá	1	180° lineární	17	MA-110
2	vodík	bílá	2	180° lineární	17	MA-210
6	dusík	modrá	4	109° tetrahedrální	23	MA-401
4	dusík	modrá	3	107° pyramidální	23	MA-300
16	kyslík	červená	2	105° angulární	23	MA-200
6	kyslík	červená	4	109° tetrahedrální	23	MA-402
8	síra	žlutá	2	105° angulární	23	MA-201
4	síra	žlutá	4	109° tetrahedrální	23	MA-403
1	síra	žlutá	6	90° oktahedrální	23	MA-613
4	fosfor	purpurová	4	109° tetrahedrální	23	MA-407
1	fosfor	purpurová	5	90° a 120° trigonální bipyramidální	23	MA-510
2	fosfor	purpurová	3	107° pyramidální	23	MA-301
8	halogenid	zelená	1		17	MA-111
4	kov	šedá	1		17	MA-112
3	kov	šedá	2	105° angulární	23	MA-202
2	kov	šedá	3	120° trigonální planární	23	MA-302
4	kov	šedá	4	109° tetrahedrální	23	MA-404
1	kov	šedá	6	90° oktahedrální	23	MA-613
6	nehybridizovaný p-lalok				růžová	
6	nehybridizovaný p-lalok				purpurová	
6	lalok s volným párem elektronů				běžová	
Množství	<b>SPOJKY</b>			Celková délka		
38	střední	šedá		31 mm		ML-12
36	dlouhá ohebná	šedá		46 mm		ML-13
12	střední	purpurová		31 mm		ML-11
1	návod	leták				
1	box	šedá		235x170x58 mm		MB-55

**Střední šedé spojky** se používají pro jednotlivé kovalentní vazby, jako např. u vody H-O-H.

**Dlouhé šedé spojky** jsou pružné a používají se pro dvojité (jako u kyslíku) nebo trojitě vazby.



**Purpurové střední spojky** se používají pro kontrast v následujících případech:

- dativní nebo koiontové vazby, např. v komplexních iontech, jako u tetraaquaměďnatého iontu
  - vodíkové vazby jako u ledu
  - znázornění iontových vazeb v empirických vzorcích iontových sloučenin, např. Na<sup>+</sup>, Cl<sup>-</sup>
- Poznámka: Některé sloučeniny mají ve stejné molekule jak kovalentní, tak iontové vazby, např. Na<sup>+</sup>...-O-H

Hruškovité laloky lze použít ke znázornění volných párů elektronů přítomných ve vodě a amoniaku, nebo p-laloků odpovědných za vazbu pí v ethenu a benzenu.

