

## MiniDygestorium-350 – selbstständiger Arbeitsplatz mit Staub- und Gasabsaugungsfunktion



- einem Radialventilator mit Gehäuse,
- einem Druckschalter, der einen übermäßigen Widerstand des hochwirksamen HEPA-Filters signalisiert,
- einer elektrischen Steuereinheit.

### Benutzung

MiniDygestorium-350 bildet einen selbstständigen Arbeitsplatz. Nach dem Einschalten des Geräts wird die Emissionsquelle auf den Pult innerhalb des Digestors gestellt. Die Arbeit erfolgt in der Unterdruckzone, was den Austritt von Schadstoffen in die Umgebung verhindert.

Staubverschmutzungen werden durch den hochwirksamen HEPA-Filter aufgefangen und die Aktivkohle-Kassette adsorbiert die Mehrheit schädlicher chemischer Verbindungen wie Styrol, Toluol, Alkohole, Phenol und viele andere. Falls der Verschmutzungsgrad des Filters den Grenzwert erreicht, signalisiert der Druckschalter mittels einer Signalleuchte, dass der Filter ausgetauscht werden soll.

Die Luft wird in den Digestor durch die perforierte Oberwand des Abzugs und zwei Öffnungen für Hände in der Vorderwand zugeführt und durch einen perforierten Luftaustritt unter dem Gerät abgeführt.

Die Bedienung des MiniDygestorium-350 beschränkt sich auf:

- einen zyklischen Austausch des HEPA-Filters – die Abnutzung des Filters wird von einer Leuchte signalisiert,
- einen zyklischen Austausch der Kassette mit Aktivkohle – die Notwendigkeit des Austauschs muss durch organoleptische Bewertung der Eigenschaften von Aktivkohle festgestellt werden,
- einen zyklischen Austausch des Paint-Stop-Filters.

#### BEMERKUNG:

Die Adsorptionskapazität der Aktivkohle in Bezug auf verschiedene Dämpfe und Gase wurde auf der nächsten Seite dargestellt.

### Bestimmung

MiniDygestorium-350 dient zur Reinigung der Luft von kleinen Mengen von Gasen, die in Chemie-, Biologie-, und analytischen Labors, in Forschungsinstituten, im Gesundheitswesen und in chemischen Werkstätten in den Schulen entstehen. Es wird überall dort angewendet, wo gesundheitsschädliche Gase und Dämpfe auftreten.

MiniDygestorium-350 verhindert die Verbreitung von Verschmutzungen im Raum. Es kann in Explosionsgefährzonen, wo explosionsfähige Atmosphäre auftreten kann, nicht eingesetzt werden.

### Bau

MiniDygestorium-350 besteht aus folgenden Elementen:

- einem Digestor – einem von Wänden aus säurebeständigem Stahl umschlossenen Abzug mit Frontscheibe und zwei Öffnungen für Hände, die die Arbeit am Pult ermöglichen,
- einem Stahlblechgehäuse – drei Segmenten, die durch Spangen miteinander verbunden sind,
- einem Paint-Stop-Filter,
- einem hochwirksamen HEPA-Filter der H13-Klasse,
- einer Kassette mit granulierter Aktivkohle zur Aufnahme von Gasen,

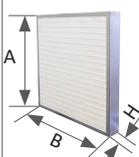
### Technische Daten

Typ	Kat. Nr.	Max. Leistung [m³/h]	Max. Luftunterdruck [Pa]	Motorleistung [W]	Speisungsspannung [V/Hz]	Schalldruck [dB(A)]*	Gewicht [kg]
MiniDygestorium-350	801020	350	220	124	230/50	53	80

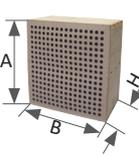
\* Schalldruck wurde aus 1 m Entfernung vom Gerät gemessen.

### Ersatzteile

#### Hochwirksamer HEPA-Filter

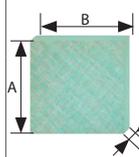
	Typ	Kat. Nr.	Gewicht [kg]	Maße AxBxH [mm]	Klasse	Filterstoff
	FW-MD-350	838F98	3,2	535x535 x78	H13	Hydrophobische Glasfasern 99,95%.

#### Kassette mit Aktivkohle

	Typ	Kat. Nr.	Gewicht [kg]	Maße AxBxH [mm]	Bemerkung
	WA-ECO-20	838K98	24*	534x534 x155	Kassette aus Pappe und Sperrholz

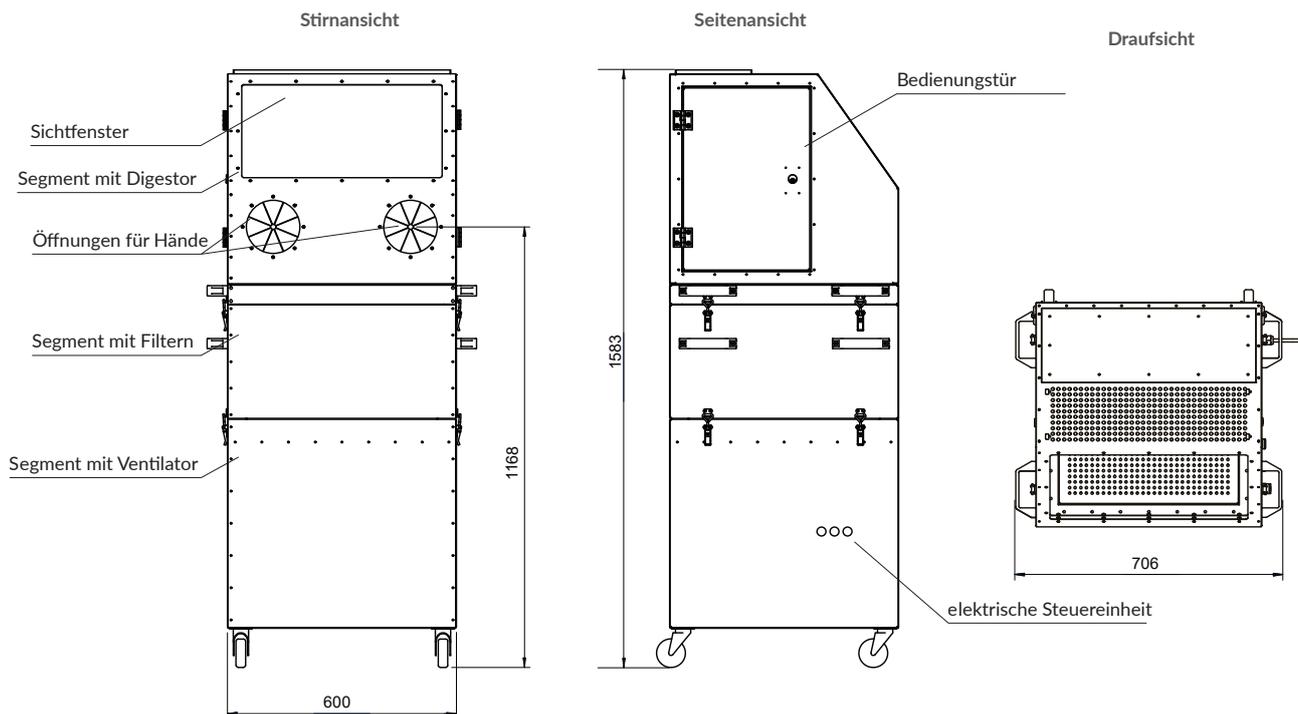
\*Gewicht der Aktivkohle – 20 kg

#### Vorfilter

	Typ	Kat. Nr.	Gewicht [kg]	Maße AxBxH [mm]	Klasse	Filterstoff
	PS-MD-350	852F03	0,5	535x535 x50	G3	Glasfaser mit progressiv wachsender Dichte.

# MiniDygestorium-350

## Maße



## Adsorptionskapazität von Aktivkohle in Bezug auf verschiedene Dämpfe und Gase

### Gut adsorbierbare Gase

ethyl acrylate - C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub>  
 methyl acrylate - C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub>  
 acrylo,itrile - C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>N  
 valeric aldehyde - C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O  
 amyl alcohol - C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>O  
 butyl alcohol - C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>O  
 propyl alcohol - C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH  
 a,alli,e - C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>NH<sub>2</sub>  
 „aphta (petroleum)  
 „aphta (coal tar)  
 bromi,e - Br<sub>2</sub>  
 butyl cellosolve - C<sub>8</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub>  
   - cellosolve - C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub>  
   - cellosolve acetate - C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>3</sub>  
 butyl chloride - C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>Cl  
 propyl chloride - C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>Cl  
 mo,ochlorobe,ze,e - C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Cl  
 chlorobe,ze,e - C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>Cl  
 ethyle,e chlorhydri, - C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ClO  
 chloroform - CHCl<sub>3</sub>  
 chloro,ittropo,ae - C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>ClNO<sub>2</sub>  
 chloropicri, - CCl<sub>3</sub>NO<sub>2</sub>  
 chlorobutadie,e - C<sub>4</sub>H<sub>7</sub>Cl  
 cyclohexa,ol - C<sub>6</sub>H<sub>11</sub>O  
 cyclohexa,o,e - C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O  
 tetrachloroetha,e - C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>Cl<sub>4</sub>  
 tetrachloroethyle,e - C<sub>2</sub>Cl<sub>4</sub>  
 carbo, tetrachloride - CCl<sub>4</sub>  
 deca,e - C<sub>10</sub>H<sub>22</sub>  
 dioxa,e - C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub>  
 dibromometha,e - CH<sub>2</sub>Br<sub>2</sub>  
 ethyle,e dichloride - C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>Cl<sub>2</sub>  
 dichlorobe,ze,e - C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>Cl<sub>2</sub>  
 dichloroetha,e - C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>Cl<sub>2</sub>  
 dichloroethyle,e - C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>Cl<sub>2</sub>  
 dichloro,ittroetha,e - CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>NO<sub>2</sub>  
 dichloropropa,e - C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>Cl<sub>2</sub>  
 dimethyla,lli,e - C<sub>8</sub>H<sub>11</sub>N  
 amyl ether - C<sub>10</sub>H<sub>22</sub>O  
 butyl ether - C<sub>8</sub>H<sub>18</sub>O  
 dichloroethyl ether - C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>Cl<sub>2</sub>O  
 isopropyl ether - C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>O  
 propyl ether - C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>O  
 ethyl be,ze,e - C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>  
 phe,ol - C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>O  
 hepta,e - C<sub>7</sub>H<sub>16</sub>  
 heptyle,e - C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>  
 i,dole - C<sub>8</sub>H<sub>7</sub>N  
 isophoro,e - C<sub>7</sub>H<sub>10</sub>O  
 iodi,e - I  
 iodoform - CHI<sub>3</sub>  
 camphor - C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O  
 diethyl keto,e - C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O

dipropyl keto,e - C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>O  
 methyl butyl keto,e - C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O  
 methyl isobutyl keto,e - C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O  
 methyl ethyl keto,e - C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O  
 creosole - C<sub>8</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub>  
 cresol - C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>O  
 croto,aldehyde - C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O  
 ethyl silicate - C<sub>8</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub>Si  
 acrylic acid - C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>  
 caprylic acid - C<sub>8</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub>  
 butyric acid - C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub>  
 lactic acid - C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>O<sub>3</sub>  
 uric acid - C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>  
 acetic acid - CH<sub>3</sub>COOH  
 propio,ic acid - C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub>  
 valeric acid - C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub>  
 me,thol - C<sub>10</sub>H<sub>20</sub>O  
 ethyl mercapta, - C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>S  
 propyl mercapta, - C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>S  
   - methyl cellosolve - C<sub>8</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub>  
   - methyl cellosolve acetate - C<sub>8</sub>H<sub>16</sub>O<sub>3</sub>  
 methylcyclohexa,e - C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>  
 methylcyclohexa,ol - C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>O  
 urea - CH<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O  
 kero,e  
 „icoty,e - C<sub>10</sub>H<sub>18</sub>N<sub>2</sub>  
 „itrobe,ze,e - C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub>  
 „itroetha,e - C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>2</sub>  
 „itroglicer, - C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub>  
 „itropo,ae - C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub>  
 „itrotolue,e - C<sub>7</sub>H<sub>7</sub>NO<sub>2</sub>  
 „o,ae - C<sub>8</sub>H<sub>10</sub>  
 amyl acetate - C<sub>7</sub>H<sub>14</sub>O<sub>2</sub>  
 butyl acetate - C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub>  
 ethyl acetate - C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub>  
 isopropyl acetate - C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub>  
 propyl acetate - C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O<sub>2</sub>  
 octale,e - C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>Cl<sub>6</sub>  
 octa,e - C<sub>8</sub>H<sub>18</sub>  
 putresci,e - C<sub>4</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>  
 ozo,e - O<sub>3</sub>  
 paradichlorobe,ze,e - C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>Cl<sub>4</sub>  
   - pe,ta,o,e - C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O  
 perchloroethyle,e - C<sub>2</sub>Cl<sub>4</sub>  
 pyridi,e - C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>N  
 dimethylsulphate - C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O<sub>4</sub>S  
 skatole - C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>N  
 styre,e mo,omer - C<sub>8</sub>H<sub>8</sub>  
 turpe,ti,e - C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>  
 mesityl oxide - C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O  
 tolu,e - C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>  
 toluidi,e - C<sub>7</sub>H<sub>8</sub>N  
 trichloroethyle,e - C<sub>2</sub>HCl<sub>3</sub>

### Mäßig adsorbierbare Gase

aceto,e - C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O  
 acetyle,e - C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>  
 acrolei, - C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>O  
 butyraldehyde - C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O  
 ethyl alcohol - C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH  
 methyl alcohol - CH<sub>3</sub>OH  
 be,ze,e - C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>  
 ethyl bromide - C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>Br  
 methyl bromide - CH<sub>3</sub>Br  
 butadie,e - C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>  
 chlori,e - Cl<sub>2</sub>  
 ethyl chloride - C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>Cl  
 vi,yl chloride - C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>Cl  
 cyclohexe,e - C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>  
 dichlorodifluorometha, - CCl<sub>2</sub>F<sub>2</sub>  
 diethyl ami,e - C<sub>4</sub>H<sub>11</sub>N  
 carbo, disulphide - CS<sub>2</sub>  
 ether - C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>O  
 ethyl ether - C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>O  
 ethyl ami,e - C<sub>2</sub>H<sub>7</sub>N  
 fluorotrichlorometha, - CCl<sub>3</sub>F  
 phosge,e - COCl<sub>2</sub>  
 a,aesthetics  
 hexa,e - C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>  
 hexyle,e - C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>  
 hexy,e - C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>  
 isopre,e - C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>  
 hydroge, iodide - HI  
 xyle,e - C<sub>8</sub>H<sub>10</sub>  
 formic acid - HCOOH  
 methyl mercapta, - CH<sub>3</sub>SH  
 ethyl formate - C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub>  
 methyl formate - C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>  
 „itrometha,e - CH<sub>3</sub>NO<sub>2</sub>  
 methyl acetate - C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub>  
 pe,ta,e - C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>  
 pe,tyle,e - C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>  
 pe,ty,e - C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>  
 propio,aldehyde - C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O  
 ethyle,e oxide - C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O  
 carbo, mo,oxide - CO

### Schwach adsorbierbare Gase

acetaldehyde - C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O  
 ammo,ia - NH<sub>3</sub>  
 hydroge, bromide - HBr  
 buta,e - C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>  
 buta,o,e - C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O  
 butyle,e - C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>  
 buty,e - C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>  
 methyl chloride - CH<sub>3</sub>Cl  
 hydroge, chloride - HCl  
 hydroge, cya,ide - HCN  
 „itroge, dioxide - NO<sub>2</sub>  
 sulphur dioxide - SO<sub>2</sub>  
 hydroge, fluoride - HF  
 formaldehyde - CH<sub>2</sub>O  
 propa,e - C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>  
 propyle,e - C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>  
 propy,e - C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>  
 hydroge, sele,ide - H<sub>2</sub>Se  
 hydroge, sulphide - H<sub>2</sub>S  
 sulphur trioxide - SO<sub>3</sub>