



**V e c t o r i**

9, rue du Vernay - 69320 FEYZIN  
Téléphone : 04 78 70 29 51 - Télécopie : 04 78 70 26 63  
Internet : www.vectori.com

## CAPACITÉ D'ADSORPTION D'UN CHARBON ACTIVÉ A L'ÉGARD DE QUELQUES GAZ ET VAPEURS

On peut avoir une idée du pouvoir adsorbant d'un charbon actif à l'égard des vapeurs ou gaz industriels en consultant la liste alphabétique ci-après dans laquelle chaque produit est affecté d'un indice arbitraire **a . b . c . d**.  
L'indice **"a"** correspond à une adsorption très basse dans les conditions ordinaires.  
L'indice **"b"** est affecté à des substances peu adsorbées et au sujet desquelles les conditions de fonctionnement doivent être étudiées.  
L'indice **"c"** est attribué aux cas d'adsorption moyenne. Dans ces cas les installations industrielles conduisent couramment à d'excellents résultats.  
L'indice **"d"** correspond à l'adsorption la plus élevée, de l'ordre du tiers ou plus du poids du charbon à saturation. Ce classement n'a qu'une valeur indicative reposant sur des moyennes, la capacité des charbons variant avec la concentration du produit dans l'air, l'humidité, la température et la vitesse de passage

<i>b</i> Acétaldéhyde	<i>d</i> Brome	<i>d</i> Diméthylsulfate	<i>d</i> Méthylcyclohexane
<i>d</i> Acétate d'amyle	<i>c</i> Bromure d'éthyle	<i>d</i> Dioxane	<i>d</i> Méthylcyclohexanol
<i>d</i> Acétate de butyle	<i>c</i> Bromure de méthyle	<i>d</i> Dipmpylcétone	<i>d</i> Méthylcyclohexanone
<i>d</i> Acétate de cellosolve	<i>c</i> Butadiène	<i>d</i> Essence	<i>d</i> Méthylmercaptan
<i>d</i> Acétate d'éthyle	<i>b</i> Butane	<i>a</i> Ethane	<i>c</i> Méthylat
<i>d</i> Acétate d'isopropyle	<i>b</i> Butène	<i>d</i> Ether amylique	<i>d</i> Monochlorhydrine du glycol
<i>c</i> Acétate de méthyle	<i>d</i> Butylcellosolve	<i>d</i> Ether butylique	<i>d</i> Monochlorobenzène
<i>d</i> Acétate de méthylcellosolve	<i>b</i> Butyne	<i>c</i> Ether étylique	<i>c</i> Monojluorotrichlorométhane
<i>d</i> Acétate de propyle	<i>d</i> Camphre	<i>d</i> Ether isopropylique	<i>d</i> Naphthalène
<i>c</i> Acétone	<i>d</i> Cellosolve	<i>c</i> Ether méthylique	<i>d</i> Nicotine
<i>a</i> Acétylène	<i>c</i> Chlore	<i>d</i> Ether propylique	<i>d</i> Nitrobenzène
<i>d</i> Acide acétique	<i>d</i> Chlorobenzène	<i>c</i> Ethylamine	<i>d</i> Nitroéthane
<i>d</i> Acide acrylique	<i>d</i> Chlorobutadiène	<i>d</i> Ethylbenzène	<i>d</i> Nitrométhane
<i>b</i> Acide bromhydrique	<i>d</i> Chloroforme	<i>a</i> Ethylène	<i>d</i> Nitropropane
<i>d</i> Acide butyrique	<i>d</i> Chloronitropropane	<i>d</i> Ethylmercaptan	<i>d</i> Nitrotoluène
<i>a</i> Acide carbonique	<i>d</i> Chloropicrine	<i>c</i> Fluorotrichlorométhane	<i>d</i> Nonane
<i>b</i> Acide chlorhydrique	<i>d</i> Chlorure de butyle	<i>b</i> Formaldéhyde	<i>d</i> Octane
<i>c</i> Acide cyanhydrique	<i>c</i> Chlorure d'éthyle	<i>c</i> Formiate d'éthyle	<i>c</i> Oxyde d'éthylène
<i>b</i> Acide fluorhydrique	<i>c</i> Chlorure de méthyle	<i>c</i> Formiate de méthyle	<i>d</i> Oxyde de mésityle
<i>c</i> Acide formique	<i>d</i> Chlorure de méthylène	<i>c</i> Fréon	<i>d</i> Ozone
<i>c</i> Acide iodhydrique	<i>d</i> Chlorure de propyle	<i>b</i> Gaz sulfureux	<i>c</i> Pentane
<i>d</i> Acide lactique	<i>c</i> Chlorure de vinyle	<i>c</i> Gaz toxiques	<i>d</i> Pentanone
<i>c</i> Acide nitrique	<i>d</i> Composés sulfurés	<i>d</i> Heptane	<i>c</i> Pentène
<i>d</i> Acide propionique	<i>d</i> Créosote	<i>d</i> Heptylène	<i>c</i> Pentyne
<i>d</i> Acide sulfurique	<i>d</i> Crésol	<i>c</i> Hexane	<i>d</i> Perchlororoéthylène
<i>c</i> Acroléine	<i>d</i> Crotonaldéhyde	<i>c</i> Hexène	<i>d</i> Phénol
<i>d</i> Acrylate d'éthyle	<i>d</i> Cyclohexane	<i>c</i> I-fexyne	<i>c</i> Phosgène
<i>d</i> Acrylate de méthyle	<i>d</i> Cyclohexanol	<i>a</i> Hydrogène	<i>b</i> Propane
<i>d</i> Acrylonitrile	<i>d</i> Cyclohexanone	<i>b</i> Hydrogène sélénié	<i>b</i> Propène
<i>d</i> Alcool amylique	<i>d</i> Cyclohexène	<i>c</i> Hydrogène sulfuré	<i>d</i> Propylmercaptan
<i>d</i> Alcool butylique	<i>d</i> Décane	<i>d</i> Indole	<i>d</i> Silicate d'éthyle
<i>d</i> Alcool éthylique	<i>d</i> Dibromoéthane	<i>d</i> Iode	<i>c</i> Solvants divers
<i>d</i> Alcool isopropylique	<i>d</i> Dichlorobenzène	<i>d</i> Iodoforme	<i>c</i> Sulfure de carbone
<i>c</i> Alcool méthylique	<i>c</i> Dichlorodifluorométhane	<i>c</i> Isoprène	<i>d</i> Styrene monomère
<i>d</i> Alcool propylique	<i>d</i> Dichloréthane	<i>d</i> Kérosène	<i>d</i> Térébenthine
<i>c</i> Aldéhyde propionique	<i>d</i> Dichloréthylène	<i>d</i> Menthol	<i>d</i> Tétrachloréthane
<i>b</i> Amines	<i>d</i> Dichloréthyléther	<i>d</i> Mercaptans	<i>d</i> Tétrachloréthylène
<i>b</i> Ammoniac	<i>c</i> Dichloromonofluorométhane	<i>a</i> Méthane	<i>d</i> Tétrachlorure de carbone
<i>d</i> Anhydride acétique	<i>d</i> Dichloronitroéthane	<i>d</i> Méthylbutylcétone	<i>d</i> Toluène
<i>c</i> Anhydride sulfurique	<i>d</i> Dichloropropane	<i>d</i> Méthylcellosolve	<i>d</i> Toluidine
<i>d</i> Aniline	<i>c</i> Dichlorotetrafluoréthane	<i>d</i> Méthylchloroforme	<i>d</i> Trichloréthylène
<i>d</i> Benzène	<i>c</i> Diéthylamine	<i>d</i> Méthyléthylcétone	<i>d</i> Xylène
<i>b</i> Bioxyde d'azote	<i>d</i> Diéthylcétone	<i>d</i> Méthylisobutylcétone	

### PRINCIPAUX COMPOSANTS DES ODEURS ET LEUR ADSORPTION PAR LE CHARBON ACTIF

ODEUR	COMPOSANTS	ADSORPTION PAR LE CHARBON ACTIF
Respiration	Aldéhyde butyrique	bonne
Odeur animale, sueur	Acides caprylique valerique	bonne bonne
Excreta	Indole	bonne
Fumée de tabac	Skatole	bonne
	Nicotine	bonne
	Pyridine	bonne
Egouts	Méthylmercaptan	bonne
	Ethylmercaptan	bonne