

## 無機性基表

無機性基	数値
	無機性
軽金属	500<
重金属, アミンおよび NH <sub>4</sub> 塩	400<
-AsO <sub>3</sub> H <sub>2</sub> , >AsO <sub>2</sub> H	300
-SO <sub>2</sub> -NH-CO-, -N=N-NH <sub>2</sub>	260
=>N <sup>+</sup> -OH, -SO <sub>3</sub> H, -NHSO <sub>2</sub> -NH	250
-CO-NHCO-NHCO-	250
≡S-OH, -CONH-CONH-, SO <sub>2</sub> NH-	240
-CS-NH-, -CONH-CO-	230
=N-OH, -NHCONH-	220
=N-NH-, -CONH-NH <sub>2</sub>	210
-CONH-	200
≡N→O	170
-COOH	150
ラクトン環	120
-CO-O-CO-	110
アントラセン核, フェナントレン核	105
-OH	100
>Hg (有機結合)	95
-NH-NH, -O-CO-O-	80
-N<, (-NH <sub>2</sub> , -NHφ, -NHφ <sub>2</sub> )アミン性	70
>CO	65
-COOφ, ナフタレン核, キノリン核	60
>C=NH	50
-O-O-	40
-N=N-	30
-O-	20
ベンゼン核 (一般芳香単環), ピリジン核	15
環 (一般非芳香族単環角不関)	10
三重結合	3
二重結合	2
-(OCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> )-, 但し (常温)	75
Cloud point 以下の場合 (以上のとき)	(20)

有機性兼有無機性基	数値	
	有機性	無機性
R <sub>4</sub> Bi-OH	80	250
R <sub>4</sub> Sb-OH	60	250
R <sub>4</sub> As-OH	40	250
R <sub>4</sub> P-OH	20	250
-O-SO <sub>3</sub> H	20	220
>SO <sub>2</sub>	40	170
>SO	40	140
-CSSH	100	80
-SCN	90	80
-CSOH, -COSH	80	80
-NCS	90	75
-Bi<	80	70
-NO <sub>2</sub>	70	70
-Sb<	60	70
-As<, -CN	40	70
-P<	20	70
-CSSφ	130	50
-CSOφ, -COSφ	80	50
-NO	50	50
-O-NO <sub>2</sub>	60	40
-NC	40	40
-Sb=Sb-	90	30
-As=As-	60	30
-P=P-, -NCO-	30	30
-O-NO, -SH, -S-	40	20
-I	80	10
-Br	60	10
=S	50	10
-Cl	40	10
-F	5	5
Iso 分岐 >	-10	0
Tert 分岐 >	-20	0

※ R はアルキル, φ はアルキルまたはフェニル等を表す

無機性基中の炭素は有機性に加算する。有機性兼有基中のものは兼有有機性中に加算済とする。

\* 有機性値 (OV) = 「C<sub>n</sub>×20」 + 「有機性兼有無機性基の有機性の値」 + 「分岐」を合計する

\* 無機性値 (IV) = 「無機性基の値」 + 「有機性兼有無機性基の無機性の値」を合計する