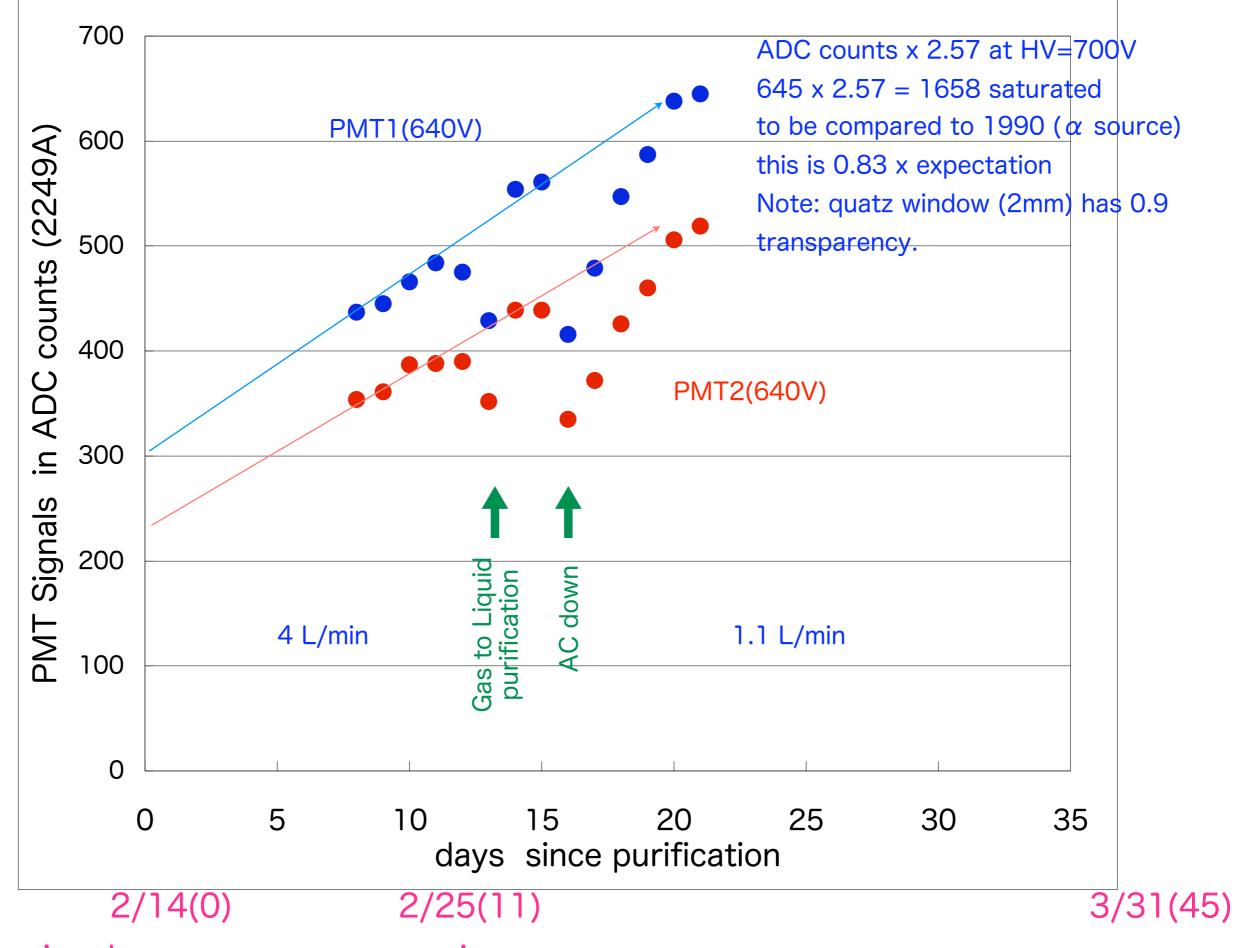
```
1/30 19:00 チェンバ真空引き開始 20:50 5.6X10-2 Pa
1/31 11:24-12:24 2.6X10⁻³ Pa チェンバ内層外面ヒータオン(~30℃まで)
2/2 10:50 6.8X10-4 Pa 10:52 close
    10:53-11:02 真空簡易ビルドアップ, 2.7x10<sup>-2</sup> to 1.6x10<sup>-1</sup>Pa
   11:38 ヒーターオン (フレキ配管@50°C、チェンバ内層外面@40°C)
   15:37 フレキ配管のヒーターオフ
    16:13~ ゲッター生かし、循環ポンプオン ヒータオンのまま
2/4 14:32 循環ポンプオフ, チェンバ内層外面のヒーターオフ
2/6 11:42 冷却開始 ガスはゲッターを通して液化
2/7 ~9:00 定常
(循環精製はここから)
2/14 13:38 ガス相循環精製開始(流量4L/min)
2/27 15:30 液相循環精製開始 (流量1L/min)
2/28 10:00 流量変更(1.5-1.7L/min)へ
    23:55 流量変更 (1.1L/min) へ (冷凍能力制限)
3/2 16:30 電源ブレーカ落ちて冷凍機停止
    20:13 液相循環精製復旧(流量1.1L/min)
現在 液相循環精製中(流量1.1L/min)
```

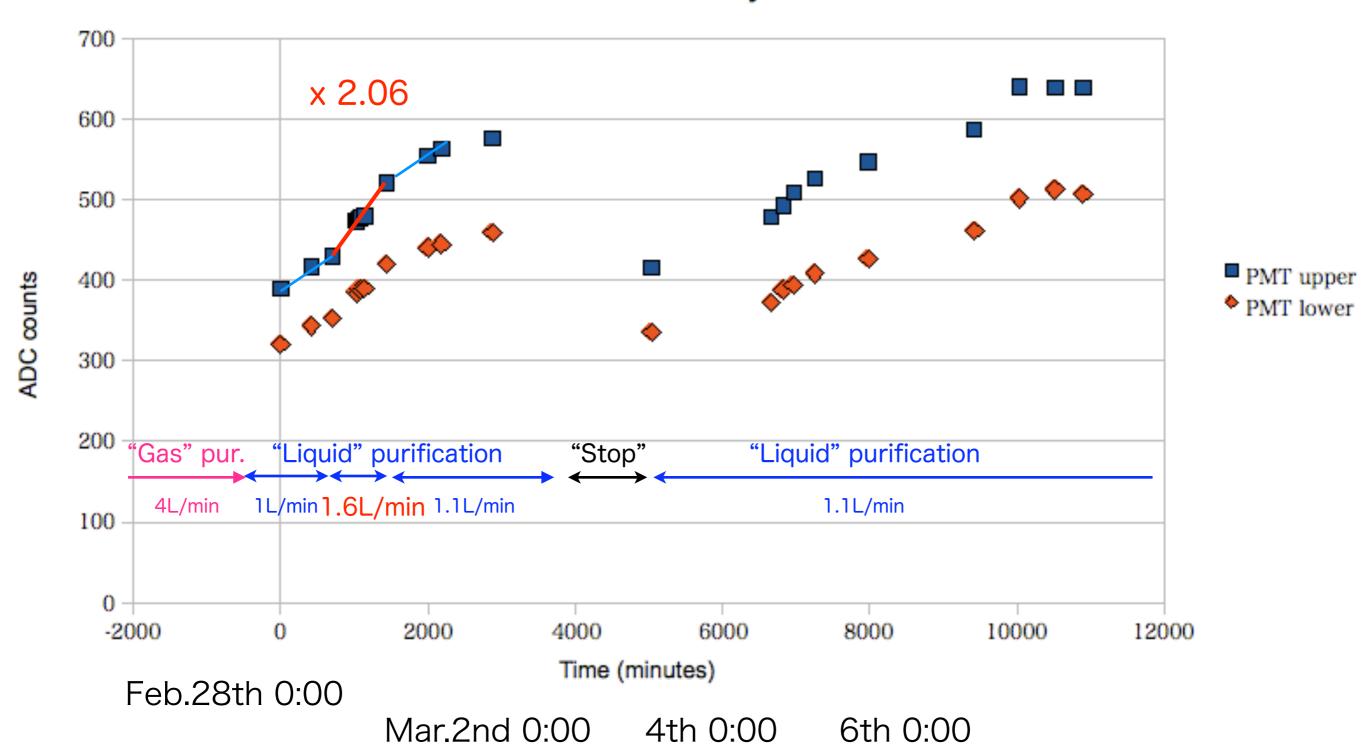


Charge signals

cosmic rays

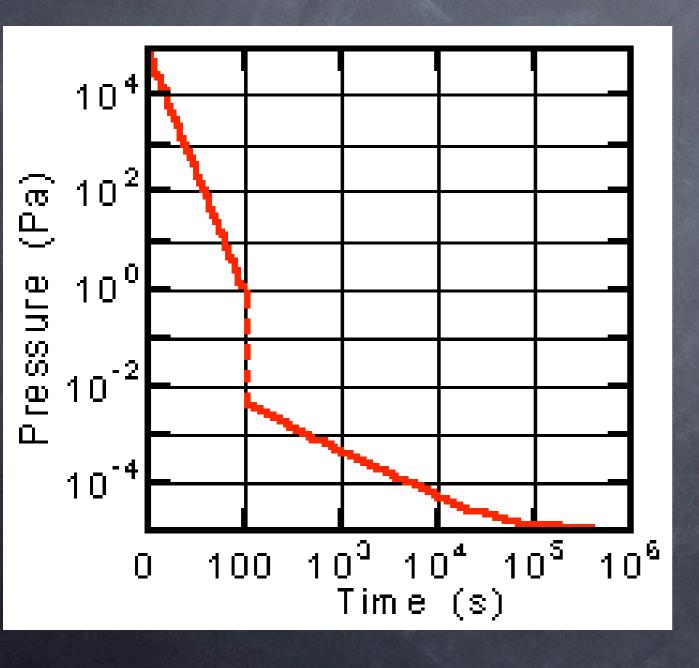
 α source

ADC counts by PMTs (640V)



排気曲線

V=6 L, A=0.2 m^2 , ステンレス鋼素材における 1 時間経過後の実測値(ガス放出速度) q = 0.020 PaL/ m^2 s から、90秒後(3600/90倍)の Q = A q より、Q = 0.16 PaL/s



```
粗引き 2 L/s
(1) p:10^5 to 1 Pa
 p = p_0 \exp(-St/V)
           S =0.69L/s :実効値
主排気 30 L/s
(2) p:1 \text{ to } 5 \times 10^{-3} \text{ Pa}
 p = p_0 \exp(-St/V) +
  (Q/S + p_u) [1 - exp (-St/V)]
(3) p:5 \times 10^{-3} to p_u = 10^{-5} Pa
 p = Q/S + p_u
```

from Mihara's slide (2009.4.16)

Vacuum build-up test for Liquidrare gas detectors

- Golden role (I learned this from Prof. Doke)
 - "less than 1Pa overnight"

Assume remaining gas is oxygen...

- Impurity =
$$\frac{1.0(Pa) \times 32(g) \times V_{cryo}}{22.4(l) \times 10^5 (Pa)} / 3.0 \times 10^3 \times V_{xe}$$

 $-V_{cryo} = 10$ liter, $V_{xe} = 2$ liter \rightarrow Impurity = 23 ppb

23ppb / Pa

不純物量の評価

$$p = Q/S + Pu$$

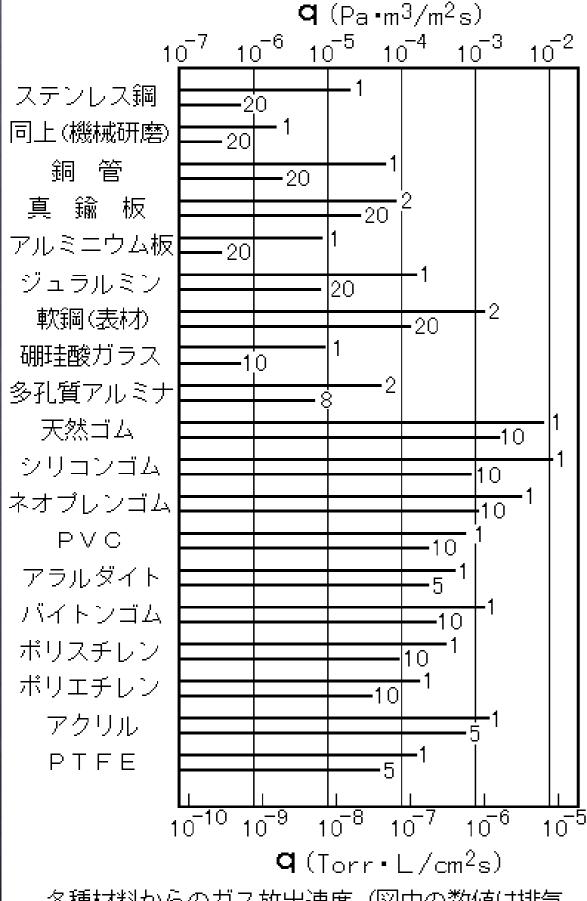
ガス放出速度: Q = 0.16 Pa L/s

純化速度: S = 0.027 L/s (1.6L/min)

到達真空度: Pu= 0.01 Pa

p < 6 + 0.01 Pa < 6 Pa

不純物量 < 138 ppb



各種材料からのガス放出速度(図中の数値は排気 後の経過時間[hr]を表す) 材料が経てきた履歴-例えば真空中に放置されていたとか、加熱されていたとか-や表面の状態-錆びているとか研磨されているとか-にも強く依存します。

ガス放出による圧力の増加をpとする。

 $p = Q/S + p_u$

Q = q A

Q = 単位時間当たりに放出されるガスの量 in Pa L /s

(Qは経験的に時間に反比例して減少する)

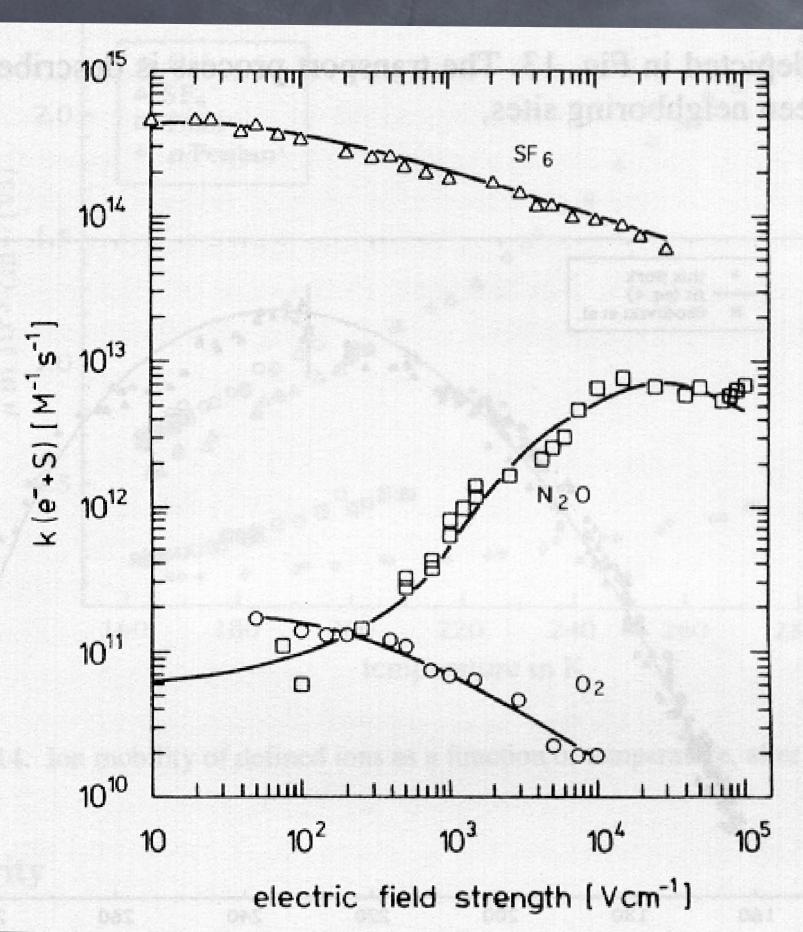
q = ガス放出速度 (単位面積当たりに放出さ れるガスの量) in Pa L/m²s

A = 真空槽の内表面積 in m²

S = 真空ポンプの実効排気速度 in L/s

pu = ポンプの到達真空度

Attachment rate constant k and Purity



O² equivalent

 $k(O_2)=4.5x10^{10}/M/s$ at E=2kV/cm

1.5 L Xe: 1500*3.06/131.3=35mol

 $k(O_2)=1,573 \text{ ppb/s}$

attenuation time τ :

 $\tau = 1/k$

 $\tau = 636 \mu \text{s/ppb}$

attenution length λ :

 $\lambda = V_d \times \tau$

 $\lambda = 1.4 \text{m/ppb}$