



I-1 Dan chaque cylindre: E=0 donc &c=at On a Vo=0; Va=-U; V2=0; V3=-U; V4=0  $2e \otimes a \otimes 1: \Delta V_2 U : \mathcal{E}_{c} = \frac{1}{2} m r_0^2 dom (1)$   $2e \otimes a \otimes 2 \qquad \Delta V_2 = U \qquad \mathcal{E}_{c} = 0 dom (2)$ Elme tension stationnaire ne pernettra por de poursuivre l'accélération.

I-la Ona V(t)= V cos (zift) ·i t=0 V(t|= \_U -> accéliration entre @ et 1) if sort de (1) à  $t_1 = \frac{P_1}{NU}$ · à t. la il est accéléré entre 10 et 2 si V1-V2 = - U: il faut done V(+) = +U soit  $2\pi \int t_1 = \pi$  is  $t_1 = \frac{1}{2} = \frac{\rho_1}{\sigma_0}$   $\theta_1 = \frac{\sigma_0}{2\rho}$ · la traverile (1 → 2) fait gayner D'éc: eU il arrive on (2) avec  $\sqrt{2} = \sqrt{3}^2 + \frac{2eU}{m} = 2 \sqrt{3}^2$ Ng = 12 Vu & & 200

la tension doit aven changé de ligne soit  $\ell_2 = \frac{1}{2f} \qquad \ell_2 = \frac{\sqrt{2}}{2f} \qquad \ell_2 = \frac{\sqrt{2}}{2f}$ · Cromana arithématique Em=meU Evousance en  $\sqrt{m}$  der longueurs  $l_{m=23}$  om  $l_{m=23}$  om  $l_{m=23}$  om  $l_{m=23}$  om  $l_{m=23}$  om  $l_{m=23}$  on  $l_{m=23}$  or  $l_{m=23}$  on  $l_{m=23}$  on  $l_{m=23}$  on  $l_{m=23}$  or  $l_{m=23}$ Plus fat élevéc, plus l's -> dispositif plus compact II-2-P Pour & 100 keV, il Jouden 100 - 4 cylinder, de longueur botale la + l2 + l3 + l4 = 1 (cv ) vi = 20 m en négligeent l'espace entre les experient est en i=1 II-2c Pour  $N=\frac{9c}{10}$ , on a  $8=\frac{1}{\sqrt{1-\frac{V^2}{c^2}}}$ . Le nombre de cylindre est  $m=\frac{E_c}{eU}=\frac{(8.1)mc^2}{eU}=27$  Memorguom que ce mombre sercit beaucoup plus élevé pour Nat bionplus marif.

Pour des particules relativiste, vos a quand Ec > 00, la longueur de cylindres tend von moins acceleré, et parrient en 1 avec Est = e U cus (2 ii f hv)

o il traverse (1) on  $\frac{1}{4} = \frac{1}{2f} \left[ \cos(2i) f b \right] = \Delta F_1'$ et possient en (2) o  $F = f_0 + \Delta F_1' = \frac{K}{2ij} \frac{1}{2f} \left[ \frac{1$ les = les par parite de cos. D'é = Ot's II-3-L) On a & = e U cus(x). Dx = 2 if Dt, X1= 2 if t1. mais reglante part plus tot at war plus vite le paquel port plus of the port plus transfer vite s'étale vous mais l'étale vous mieur avoir vite vous mieur avoir to <0 pour garder en proquet compact. le paquet tend à re regrouper.

Le mouvement est inculaire R uniforme de rengon (if I-2)  $R = \frac{mv_4}{g}$ . On lit génitiquement  $R = \frac{mv_4}{g}$ On a N4 = 8eU 25kv

On calcula 

la = 8eU 25kv

On calcula 

la = 8eU m sin(de) = 15cm I-4P On vout avoir 0 1 2 3 4 4 Va Il faut on le traveries (4)=(2) =(2) =(1) climinum PEc de el Do qu'on ait la place de fair 1/2 hour. a: d' ly, on a 14:0 13:+U pour accileren de 3 :(4) Il suffit que la devie che de la soit un multiple de  $\frac{1}{4}$ , ainsi on aura en t'i  $\begin{cases} V_4 = 0 \\ V_2 = +U \end{cases}$  et le charp  $\overline{L}$  direinne l'Er che eU.

soit  $\frac{TT}{ue} = \frac{m}{f} \quad m \in IN$  ie  $B = \frac{miTf}{me} = \frac{0.757}{m}$ 

(f) On dist avoi 
$$2R \le \alpha$$
 ie
$$B > \frac{2m \sqrt{4}}{9 \alpha} = \frac{2}{\alpha} \sqrt{\frac{8m U}{e}} = \frac{4,37.10}{25kV}$$

Le soule volum pornible et n=1-> Bomin = 0,75 T

La valeur a = 100 cm est cependant difficient
réalisable pour un dispositif sous vide :

Ja dividion ent OB si O ent la centre de la trajectione circulain, in Ja = R =  $\frac{m v_4}{eB}$ 

L'in incident en y < la une trajectoire de même rayon mora mass de cente Oy plu bas.

Met done noim dévie, et les 2 hejectoires s'interestent. De même, un ion incident en y> R son downtage dévié. On peut virifier que pour y x y R, touts les trajectoires s'intersocient en un même point, analogue du Poyu en optique gésmitrique

1)  $SiO_{25} + 2H_{2}O \Rightarrow H_{4} SiO_{4}aq$  { V. volume  $m_{0} - sV$   $M = K = 20 lo^{-3} mil. L^{1}$ 2 a) L'acidité de Hi Si O4 m'est pas très morquée on suppose qu'il se dissocié peu et que le pH restra dons le domaire (pkaz =95. On utiles alors pH = 1 (pkaz - log20)=6,15 qui est bien dans le domaine de validité de la formule est lisée. La solubilité et alors s= [Husi04]+ [Husi04]+ [Hesi04] THISPHIE SON TH- plan -335 [HISIO4] = [HISION] 10 = 10[H4SIO4] et  $[H_2 S_i O_4^2 - J = [H_3 S_i O_4]]$   $10^{PH_2 pka_2} \ll A_0$ April  $\Delta \approx A_0$ . d) Le vous OH apportes par la soude vont réager totalement avec le avider. Par ailleurs l'équalibre de constants Larsure qu'on a torijours [HasiOn]= Kiss On a donc Husion + OH = H3 SiOn + H20

en supposant de plus 7. 1 H 295 à l'équilibre pour pouvoir negliger H4 Si On (ug) et Hg Si O3 ag. On suppose que OH et presque totalent consoneré Art  $3v = 4 20 = 2,8.10^{-2} \text{ mol. } 2^{-2}$ of  $b = [145i0_{1}] + [135i0_{1}] = 520$ Herent à vientier que. 95 [PH < 12,6 On utilise pH = pkn + loy [LH\_SiO\_1] = 9,5 + loy4 = 10,1 CH4 SiO\_4] = 9,5 + loy4 = 10,1 dens le bon donaine de pH. De plus, pH=10,1-10+1=10-3,9 On voifie: [OF] << 4 so V On a dison  $95 \stackrel{?}{\underset{poy}{\leftarrow}} 95 \stackrel{?}{\underset{poy}{\leftarrow}} 9$ 3-a) La 2a) do noite 12 so = 10-24 of b) quand Hy SiOn predomine de pto 95.

Pour 9,5 (pH & 12,6, H<sub>3</sub> SiOn pridomine et pH-pka<sub>2</sub>

> = THy SiOn + T H<sub>3</sub>SiOn ] = TH<sub>3</sub> SiOn ] = K × 10 soit loy s = est + pH

East bion ce qu'on observe.

On let en particulier se 10<sup>2</sup> mold pour pteto.

Pour pt >126, on avra de la nême manière

tz Si On pridominant et donc

tz Si On pridominant et donc

se t tz Si On 2 = k 10 2pH - (pkan+ pkan) = loys = cet + 2pH

on lie bion 1 pents de d

4a) La dagrammer sont Oeog 6,3 HCOs 10,3 CO32-H (05 et H,500 prédominant H45,00 9,5 H3509-12,6 Pt1

f) En supposant qui on est dans le domaire pHE [7;8],

 $A(s) + Co_{2g} \rightleftharpoons N_{a}^{+} + 2H_{4}SiO_{4} + \frac{1}{2}K(s) + HCO_{3}^{-} + k_{0}$   $A(s) + H_{3}O^{+} \rightleftharpoons N_{a}^{+} + 2H_{4}SiO_{4} + H_{2}O + \frac{1}{2}K_{0})$   $Co_{2}(g) \rightleftharpoons Co_{2}Co_{9})$   $Co_{2}(a.) + 2H_{2}O \rightleftharpoons HCO_{3}^{-} + H_{3}O^{+}$   $Kal = K_{2} K_{3} Ka'_{1} = 10^{-37}$ 

c) et d) On a  $p^0: \sqrt{42v^2} \times v = Kae$   $\frac{c^{4}}{\sqrt{600}} = \sqrt{\frac{64}{400}} = \sqrt$ 

soit  $[N_{\alpha}^{+}] = [H_{\alpha}^{-}] = \overline{5}, 4 \cdot 10^{-4} \text{ m.l.}[-1]$  $[H_{\alpha}^{+}] = [H_{\alpha}^{-}] = 1, 110^{-3} \text{ m.l.}[-1]$ 

On a  $[Co_{2}a_{4}] = k_{3} \cdot co_{2} = 2,5.10^{-5} \text{ mol.} (-1)$   $[CH(O_{3}^{-})] = 5.4 \cdot 10^{-4} \text{ mol.} (-1)$   $\Rightarrow pH = pka_{1} + log \frac{[CHO_{2}^{-}]}{[CO_{2}a_{1}]} = 7.6$ e)  $S = [CH_{4} \cdot S_{1} \cdot O_{1}] \times P_{co_{2}}^{+1/4}$