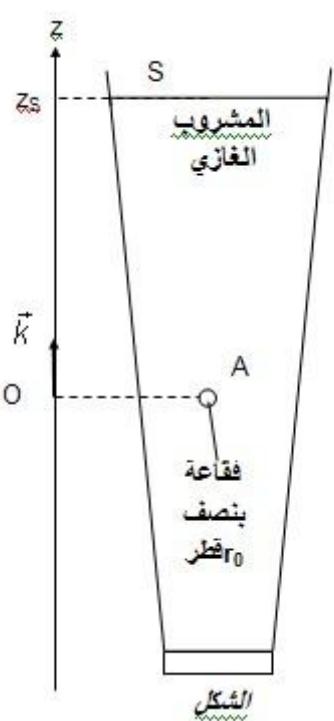


## التمرين:

نقترح في هذا التمرين توضيح و تفسير بطريقة فيزيائية كيميائية مختلف المراحل لتشكل الفقاعات الغازية من بداية تكوينها ثم صعودها في سائل إلى السطح. في كل التمرين نعتبر أن الفقاعات كروية. الكتلة الحجمية للمشروب السائل متساوية للكتلة الحجمية للماء. تعطى: الكتلة الحجمية للماء  $\rho_e = 1,0 \cdot 10^3 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$  ، الكتلة الحجمية لثاني أكسيد الكربون:  $\rho_{dc} = 1.8 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$ ، شدة الجاذبية  $g = 10 \text{ m} \cdot \text{s}^{-2}$ .



عند اللحظة  $t=0\text{ s}$ . الفقاعة نصف قطرها  $r_0 = 20\mu\text{m}$  موجودة عند النقطة  $A$  على عمق  $z_0 = 0\text{ m}$  في المعلم  $(O, \vec{k})$  تفصل من منطقة nucléation بسرعة إبتدائية معدومة ، في المرجع الأرضي الذي نعتبره غاليليا. تصعد الفقاعة شاقوليا نحو السطح  $S$  للسائل الذي تصل عنده بالسرعة  $v_s = 15\text{ cm.s}^{-1}$ . نعتبر فقاعة الغاز كريه حجمها ثابت خلال الصعود.

## **1- دراسة حركة الفقاعة دون احتكاك:**

١-١. بين أن الثقل  $\vec{P}_0$  للفقاعة قيمته مهملة أمام دافعه أرخميدس  $\pi$  بحساب  $\frac{P_0}{\pi}$ .

٢-١ باستعمال القانون الثاني لنيوتن، أكتب عبارة المركبة  $a_z$  لشuttle تسارع الفقاعة بدلالة  $\rho_{dc}$  و  $g_e$ .

-3- إذا كانت عبارة سرعة الفقاومة بدلالة الزمن كالتالي:  $v(t) = \frac{\rho_e}{\rho_{dc}} \cdot g \cdot t$ .  
 - بين أن القيمة النظرية  $t_s$  للمرة الزمنية اللازمة لكي تصل الفقاومة إلى سطح السائى، بسرعة  $v$  هـ، حدود  $30 \mu s$ .

السائل يطبق قوة إحتكاك تتناسب طرداً مع سرعتها وعبارتها الشعاعية  $\vec{f} = -k \cdot \vec{v}$  حيث  $k$  معامل يتعلق بنصف قطر الفقاعة ولزوجة السائل أين تنتقل الفقاعة.

٢- مثل على مخطط القوى الغير مهملة الخاصة لها الفقاعة وهي في حالة حركة.

2.2 بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، جد المعادلة التفاضلية لتطور سرعة الفقاعة في المشروب الغازي.

3- إستنتج العبارة الحرافية للسرعة الحدية  $\lim_{x \rightarrow 0}$  التي تبلغها الفقاعة.