研究開発交流会:令和3年6月18日

三次元空間への水素拡散現象の数値予測

Numerical Simulation of Air-Hydrogen Mixture Flow in Rectangular Indoor Space with Ventilators

杉山 均 宇都宮大学名誉教授



水素はクリーンなエネルギーとして注目されている.

しかし,

着火エネルギーが極めて小さい.
可燃範囲が広い.
空気中での拡散係数が大きい.

などの性質を有している.

従って,空気中に水素が拡散される場合,その濃度分布を正確に知ることは水素を安全に管理する上で工業上重要な課題であり,また水素の拡散メカニズムを解明することは学問的見地から重要である.



本研究では,

室内における漏洩水素の拡散に関する実験的研究

井上雅弘,月川久義,金山寛,松浦一雄, 水素エネルギーシステム, Vol.33, No.4, pp.32-43(2008)

を対象に数値解析を行い実験結果と比較することで解析手法の妥当性を 検討し,水素拡散現象のメカニズムを明らかにすることを目的とする. 水素の流動を把握すると・・・

- ・水素センサーをどこに設置するのが適切か.
- ・漏洩した水素が可燃性範囲に入る領域はどこか.
- ・水素が漏洩してから、対応するのにどの程度の時間的余裕があるか.

解析対象三次元空間



水素濃度センサー位置



解析対象実験装置





支配方程式

■運動量輸送方程式

$$\frac{\partial U_{i}}{\partial t} + \frac{\partial (U_{i}U_{k})}{\partial x_{k}} = -\frac{1}{\rho} \left(\frac{\partial p}{\partial x_{i}} \right) + \frac{\partial}{\partial x_{k}} \left(v \frac{\partial U_{i}}{\partial x_{k}} \right) + \left(\frac{\rho - \rho_{\infty}}{\rho} \right) g_{i}$$

水素輸送方程式

$$\frac{\partial C_{H_2}}{\partial t} + \frac{\partial (U_k C_{H_2})}{\partial x_k} = \frac{\partial}{\partial x_k} \left(D \frac{\partial C_{H_2}}{\partial x_k} \right)$$

混合気体の動粘性係数 ν については, $\nu = \nu_{H_2}C_{H_2} + \nu_A(1 - C_{H_2})$ より求めた.添え字 H_2 は水素,Aは空気を表している.

無次元化支配方程式

無次元化

■運動量輸送方程式

$$\frac{\partial U_i}{\partial T} + \frac{\partial (U_i U_k)}{\partial X_k} = -\left(\frac{\partial P}{\partial X_i}\right) + \frac{1}{Re}\frac{\partial}{\partial X_k}\left(\frac{\partial U_i}{\partial X_k}\right) + \frac{C_{H_2}}{Fr}$$

$$\frac{\partial C_{H_2}}{\partial T} + \frac{\partial (U_k C_{H_2})}{\partial X_k} = \frac{1}{ReSc} \frac{\partial}{\partial X_k} \left(\frac{\partial C_{H_2}}{\partial X_k} \right)$$

$$Fr = \frac{U_{in}^2}{gD_h} \qquad Re = \frac{U_{in}D_h}{v} \qquad Sc = \frac{v}{D}$$

$$= \frac{V_{in}}{D} \qquad Sc = \frac{v}{D} \qquad Sc = \frac{v}{D}$$



鉛直方向

長辺方向

奥行き方向



151,050

X₁:53

X₂:38

X₃⁻:75

水素濃度の比較

■水素濃度比較位置



水素濃度分布比較 ($Fr = 1.0 \times 10^{-3}$)



水素センサー概略図

■気体熱伝導式水素センサー 寸法 : 直径30[mm] 高さ40[mm]



- 検知素子に水素が触れると固有の水素濃度による熱伝導率が変化し、
 熱放散の状態が変わり検知素子の温度が変化する.
- 検知素子が着火源となることを防ぐため金網が設置されている.

水素濃度分布比較 ($Fr = 1.0 \times 10^{-3}$)



水素濃度分布比較 ($Fr = 2.0 \times 10^{-3}$)



水素濃度分布比較 ($Fr = 2.0 \times 10^{-3}$)



Door vent 中央の流入速度比較



Door vent 中央の流入速度比較



中央矩形断面内の解析結果

■中央矩形断面位置 Sensor 3 Sensor 2 $0.75 D_{h} \neq 70.75 D_{h}$ Roof vent 71.50Dh Sensor 1 \mathbf{X}_1 $0.75D_{h}$ Sensor 4 \mathbf{X}_2 1.50 0.75Dh Door vent 6.01D_h Hydrogen inlet $1.50 D_{h}$ \sim X₃ 3.65Dh $0.75 D_{h} \neq$ $14.29 D_{h}$ $D_{h}=0.203[m]$

解析結果(水素濃度分布)









 $Fr = 1.0 \times 10^{-3}$

 $\overline{Fr} = 2.0 \times 10^{-3}$

解析結果(水素濃度分布)







0.000	0.010	0.020	0.030	0.040	0.050	0.060

 $Fr = 1.0 \times 10^{-3}$

 $Fr = 2.0 \times 10^{-3}$

解析結果(4%水素濃度等値面)





 $Fr = 1.0 \times 10^{-3}$

 $Fr = 2.0 \times 10^{-3}$

解析結果(4%水素濃度等値面)





$$Fr = 1.0 \times 10^{-3}$$

 $Fr = 2.0 \times 10^{-3}$

中央矩形断面での解析結果 (濃度,速度ベクトル,無次元時間20)



$$Fr = 1.0 \times 10^{-3}$$

 $Fr = 2.0 \times 10^{-3}$

水素放出口近傍の解析結果 (濃度,速度ベクトル,無次元時間0.4)





- 1. Fr 数1.0 × 10⁻³の条件において,計算は水素濃度の計測結果を定量的に再現した.ただし,Hydrogen inlet近傍,ならびに,その上部に位置する天井部近傍において,計算結果は大きな濃度変動を伴う.
- 2. 計測結果は, Door ventから高速の混合気体の流入を報告しているが 計算も定量的に差はあるものの, この特徴的現象を再現した.
- 3. Door ventからの混合気体の流入は, Fr数に関係しFr数を増加すると 減衰する. Fr数の増加は,浮力の抑制を意味することから,Door ventからの混合気体の流入は浮力による効果と推察される.
- 計測から報告された100%濃度で放出された水素が1.01m上昇した だけで5%の低濃度まで急激に拡散する現象は、浮力により加速され た高速の流れに起因する.

本研究は経済産業省資源エネルギー庁からの受託事業「発電用原子炉等 安全対策高度化技術基盤整備事業(水素安全対策高度化)」の成果であり、ここに記して謝意を表する.

ご清聴 ありがとうございました.

URL: <u>http://www.cc.utsunomiya-u.ac.jp/~sugiyama/index.html</u> E-mail: <u>sugiyama@cc.utsunomiya-u.ac.jp</u> <u>yiy02607@nifty.com</u>