

## 解 答

- 【1】 (1) イ (2) オ (3) 根の先に小さいも（が）  
 【2】 (1) ガラス棒 (2) E, F (3) C  
 【3】 (1) ア, オ, カ (2) エ  
 【4】 ア 重さ イ （水溶液の）温度  
 ウ 高い エ 重くなる

## 解 説

- 【2】 （実験 1）～（実験 4）の結果をまとめると下の（表）のようになります。

	（実験 1）	（実験 2）	（実験 3）	（実験 4）
A		アルカリ性		においがある
B	白い固体	アルカリ性	アルミニウム反応	
C		酸性		
D		酸性	アルミニウム反応	においがある
E	白い固体	酸性		
F	白い固体			

（表）

（実験 3）のアルミニウムと反応して気体（水素）が発生していることと（実験 2）の結果から、B はうすい水酸化ナトリウム水溶液、D はうすい塩酸とわかります。したがって、A はアンモニア水、C は炭酸水、E はミョウバンの水溶液、F は食塩水とわかります。

(2) 固体がとけている 3 つのうち、食塩の結晶は立方体、ミョウバンの結晶は正八面体の形をしています。水酸化ナトリウムの粒は、米粒のようなかたちをしています。これは結晶の形ではありません。

(3) グラフは二酸化炭素の濃さを表しています。したがって、二酸化炭素の水溶液である C（炭酸水）となります。

- 【3】 (1)・(2) ア 満月と上げんの月が同じ日に見られることはありません。

イ 日の入り後の満月は東の空に

ウ 三日月と上げんの月の間ごろの月なので、日の入り後には南西の空に見えます。

エ 上げんの月なので、日の入り後には真南の空に見えます。

オ 日の入り後の三日月は西に空の高いところにあって、次第に低くなっていきます。図は三日月がのぼるところなので、午前中になります。

カ 日の入り後の満月は、東の空にのぼっていきます。したがって、右斜め上に動くのでイのように見えます。