

解 答

【1】 (1) イ (2) オ (3) 根の先に小さなも（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が、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のころの月なので、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。