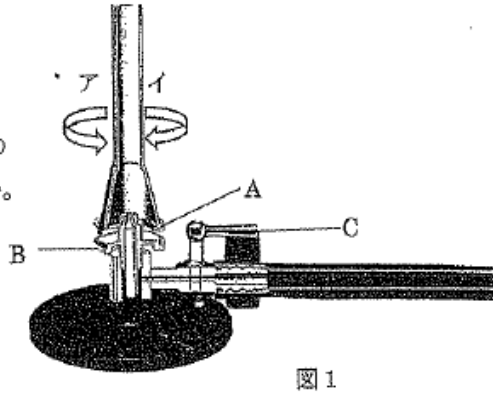


1年生2学期中間テスト

年 組 番 名 前

問題1 ガスバーナーの使い方について以下の問いに答えなさい。

- (1) 右の図1のA、B、Cの名称を答えなさい。
- (2) 図1でAのねじを開くにはア、イのどちらに回したらいいか答えなさい。
- (3) 図1で点火をするときの順に下のア～カを並びかえなさい。
 ア Cを開く。
 イ 元栓を開く
 ウ マッチに火をつける
 エ Aのねじを開く
 オ Bのねじを開いて点火する
 カ A、Bのねじが閉まっているか確認する

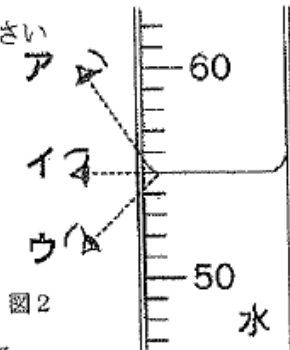


問題2 上皿てんびんの使い方について以下の問いに答えなさい。

- (1) ～(4)にあてはまる最も適切な語句を下の語群から選び記号で答えなさい。
 上皿てんびんは、(1)なところに置き、針が(2)にふれることを確かめる。
 次に質量をはかろうとするものを一方の皿にのせ、他方のさらに少し(3)と思われる分銅をのせる。片付けるときは、皿を(4)おく。
 ア 軽い イ はずして ウ 平行 エ 右 オ 左 カ 左右
 キ 重い ク 重ねて ケ 水平

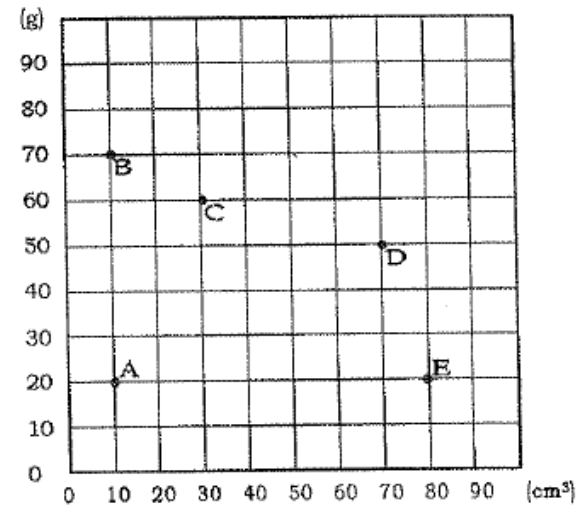
問題3 メスシリンダーの使い方について以下の問いに答えなさい

- (1) 水の体積を読み取る時の目の位置を図中のア～ウから1つ選び答えなさい。
- (2) メモリを読み取る時は目分量でどこまで読み取るか答えなさい。
- (3) 図中の水の体積は何 cm^3 か答えなさい。
 ただしメスシリンダーの容量は 100 cm^3 とする。

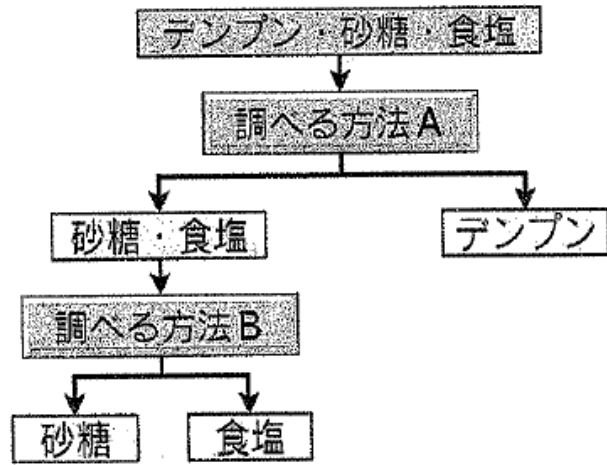


問題4 密度について以下の問いに答えなさい。

- (1) 体積 8 cm^3 、質量 48 g の物体の密度を求めよ。
- (2) 密度 5 g/cm^3 の物質がある。この物質 60 cm^3 の質量を求めよ。
- (3) 密度 2.4 g/cm^3 の物質がある。この物質 120 g の体積は何 cm^3 か。
- (4) 体積 100 cm^3 で質量 3 kg の物質の密度は何 g/cm^3 か。
- (5) 下のグラフはA、B、C、D、Eの4つの物体の質量と体積の関係をグラフにしたものである。これについて以下の問いに答えなさい。
 ① A～Eの物体の中で同じ物質でできているものがある。それはどれとどれか、記号で答えなさい。
 ② A～Eのなかで最も密度が大きいものはどれか。記号で答えよ。
 ③ A～Eのなかで最も密度が小さいものはどれか。記号で答えよ。



問題5 砂糖、デンプン、食塩はどれも白い粉である。この3つの粉を以下のように区別していった。



- (1) 調べる方法A、Bを下のア～オから選び記号で答えなさい。
 ア 電気を通す イ 水に溶かす ウ 磁石に近づける
 エ 加熱する オ 色をくらべる
- (2) この結果からわかるデンプンの性質を答えなさい。
- (3) 3つの粉のうち有機物をすべて答えなさい。

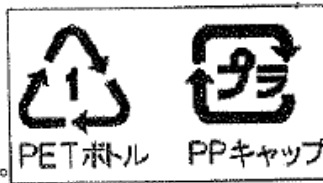
問題6 プラスチックについて以下の問いに答えなさい。

- (1) プラスチックの原料であるナフサは何から作られているか答えなさい。
- (2) プラスチックは有機物か無機物か答えなさい。
- (3) ペットボトルの容器に右の図のような表記があった。

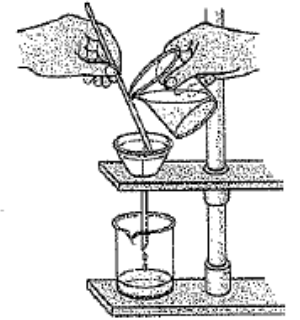
次の問いに答えなさい。

① 「PP」、「PET」とはそれぞれ何の略か答えなさい。

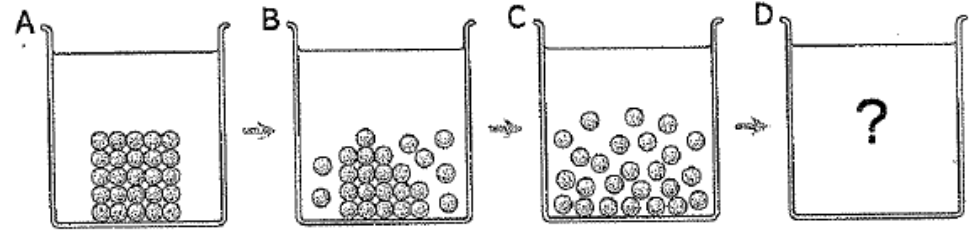
② 右の図のマークは何を表しているか答えなさい。



問題7 砂糖水^{を水に}を溶かし、液体を下の図のようにろ過した、これについて以下の問いに答えなさい。

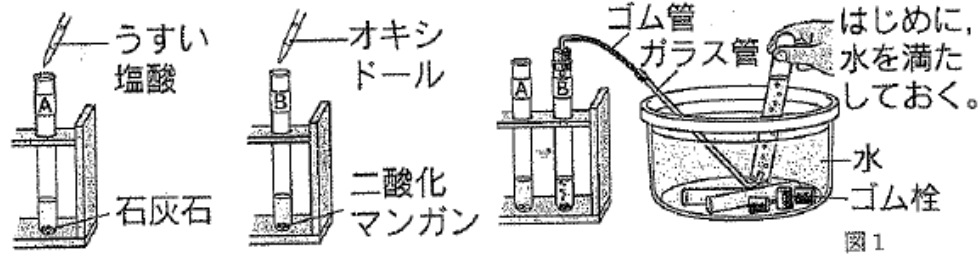


- (1) ろ紙に入れる液体の量はろ紙のどれくらいまでにするか答えなさい。
- (2) 右の図の操作で間違っているところを答えなさい。
- (3) 下の図は砂糖が水に溶ける様子を粒子のモデルで表したものです。Dでの粒子のモデルを解答用紙に書き込みなさい。25㍻



- (4) 砂糖が水にすべて溶けると、濃さはどのようになるかア～ウから一つ選び記号で答えなさい。
 ア 上の方が濃くなる。
 イ 下の方が濃くなる。
 ウ 濃さはどこも一定になる。
- (5) 砂糖が溶けきる前と後では水溶液全体の質量はどのように変化するかア～ウから一つ選び記号で答えなさい。
 ア 質量は減る。
 イ 質量は増える。
 ウ 質量は変わらない。

問題8 以下の実験のように気体を発生させ、その気体の性質を調べた。
これについて以下の問いに答えなさい。



- (1) 試験管 A、B で発生する気体の名称を答えなさい。
- (2) 図1の装置をつかって気を集めるとき、しばらくしてから気を集めるのはなぜか説明しなさい。
- (3) 気体のおいをかぐときには、どのようにしてかげばいいか説明しなさい。
- (4) この実験で使用した気体の集め方を何というか答えなさい。
- (5) アンモニアの気体の集め方を答えなさい。また、それはアンモニアのどんな性質のためか答えなさい。

(3) 質量パーセント濃度が18%の砂糖水300gがある、この砂糖水の濃度を3%にするには水を何g加えればいいのか答えなさい。

問題9 水溶液について以下の問いに答えなさい。

- (1) 以下の文の空欄に当てはまる語句を答えなさい。
砂糖のように水に溶けている物質を(①)といい、水のように①を溶かす液体を(②)という。①が②に溶けた液全体を(③)という。
- (2) 炭酸飲料のようにいくつかの物質が混ざり合ったものを何というか答えなさい。

問題10 濃度について以下の問いに答えなさい。

- (1) 食塩20gをとかして80gの食塩水をつくった。この食塩水の質量パーセント濃度は何%か答えなさい。
- (2) 質量パーセント濃度が16%の砂糖水200gつくるには砂糖と水がそれぞれ何g必要か答えなさい。

※漢字間違いは×

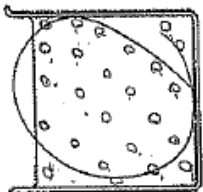
問題	技能	思考	知識
問題 1	A		2
	B		2
	C		2
(1)	空気調節機		
(2)	ガス調節機		
問題 2		2	
	(1)	2	
	(2)	2	
	(3)	2	
問題 3	(1)	2	
	(2)	2	
	(3)	2	
	(4)	2	
問題 4	(1)	2	
	(2)	2	
	(3)	2	
	(4)	2	
問題 5	(1)	2	
	(2)	3	
	(3)		
問題 6	(1)		
	(2)		
問題 7	(1)		
	(2)		

問題	技能	思考	知識
問題 7	(1)	2	
	(2)	3	
	(3)	3	
問題 8	(1)		2
	(2)	2	
	(3)	2	
問題 9	(1)		2
	(2)		2
	(3)		2
問題 10	(1)		2
	(2)		2
	(3)		2

技能/25	思考/25	知識/50	全体/100
-------	-------	-------	--------

8分目
ろうとのあしのもとがいた部分
がビーカーにうつりていば
いとろ。

D



二酸化炭素
酸素

はじめは、試験管にあった
空気があるから。

手であおぐようにして
かぐ。

水上置換

集め方 上方置換

性質 アニオンは水にとけ
やすい性質が空気で
置換はかき混ぜから。

① 溶質
② 溶媒
③ 溶液

混合物
25%

砂糖 32g
水 168g
1500g

PP ポリプロピレン
PET ポリエチレン
テレフタレート

①

② プラスチックの分別
識別マーク