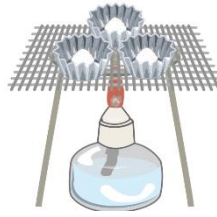


	4	物質の分類	年 組 番	点数
			名前	/17

【1】 砂糖、食塩、でんぷんにそれぞれ、①水に溶かす、②加熱する、③加熱後に発生した気体の石灰水の反応をみる、の3つの操作をした。次の問いに答えなさい。



(1) 水に溶けたのは砂糖、食塩、でんぷんのうちどれですか。下のア~ウからすべて選び記号で答えなさい。

ア 砂糖 イ 食塩 ウ デンプン

(2) 加熱したとき、黒く焦げたのはどれですか。(1) のア~ウからすべて選び記号で答えなさい。

(3) 石灰水が白くにごったのはどれですか。(1) のア~ウからすべて選び記号で答えなさい。

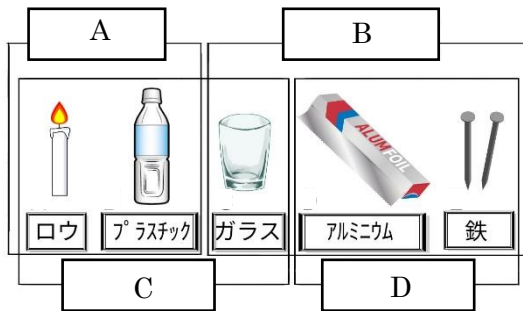
(4) (3) で石灰水が白く濁ったのは何が発生したからですか。

(5) 燃やしたときに、(4) が発生する物質を何とといいますか。

(1)	
(2)	
(3)	
(4)	
(5)	

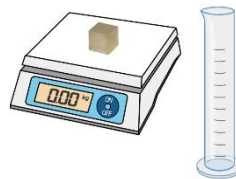
A	
B	
C	
D	

【2】 下の図は物質を分類したものである。A~Dに適切な語句を入れなさい。



(1)	A
	B
	C
	D
(2)	A
	B
	C
(3)	と

【3】 右図のように、電子てんびんをつかって物質の質量を、メスシリンダーで物質の体積を測定したところ下の表のようになった。次の問いに答えなさい。



物質	A	B	C	D
質量 [g]	17.92	23.61	20.25	71.68
体積 [cm ³]	2.0	3.0	7.5	8.0

(1) 測定した値から物質 A~D の密度をそれぞれ求めなさい。

(2) 下の密度表を元に A、B、C の物質を特定しなさい。

物質	アルミニウム	金	銀	鉄	銅
密度 [g/cm ³]	2.6989	19.32	10.5	7.874	8.96

※20℃、1気圧での値

(3) A~D で同じ物質なのはどれとどれですか。