

--	--	--	--



Ⅰ

問1(1)

ウ

(2) (例) Ⅰ本目の試験管には、炭酸水素ナトリウムを入れた試験管の中にあつた空気を多くふくんでいるから。

問2

(例) 小麦粉、砂糖、炭酸水素ナトリウム、炭酸ナトリウムは粉末なので、ムラサキイモの粉を加えただけでは色の変化を確認できないこと。

問3

(例) 酸性である卵の黄身と、アルカリ性である卵の白身を混ぜた全卵が中性であること。

問4

(例) 炭酸水素ナトリウムとレモン汁にふくまれるクエン酸を混ぜると、炭酸水素ナトリウムを加熱したときと同じ気体が発生するため、レモン汁を入れてすばやく焼いたホットケーキと比べてあまりふくらまない。

問5

[過程]

別のものに分かれた炭酸水素ナトリウムの重さを□gとすると、

$$168 : \square = 106 : 0.53$$

$$\square = 168 \times 0.53 \div 106 = 0.84 \text{ (g)}$$

これより、残っている炭酸水素ナトリウムの重さは、

$$1.5 - 0.84 = 0.66 \text{ (g)}$$

また、炭酸水素ナトリウムが分かれてできた気体の重さを△gとすると、

$$168 : 0.84 = 44 : \Delta$$

$$\Delta = 0.84 \times 44 \div 168 = 0.22 \text{ (g)}$$

したがって、気体0.22gの体積は、

$$0.22 \div 1.8 = 0.122\cdots \text{ より、} 0.12 \text{ (L)}$$

答え	気体の体積	0.12	L	残っている 炭酸水素ナトリウムの重さ	0.66	g
----	-------	------	---	-----------------------	------	---

令和5年度 適性検査Ⅲ 模範解答

2

問1

上				
		×		
左				右
下				
体力	3			

問2

上					
左				×	右
下					
体力	2				

問3

9	回
---	---

問4

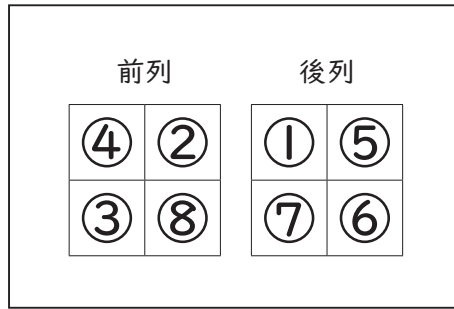
→	B	B	↑	A	B	←	B	B
---	---	---	---	---	---	---	---	---

問5

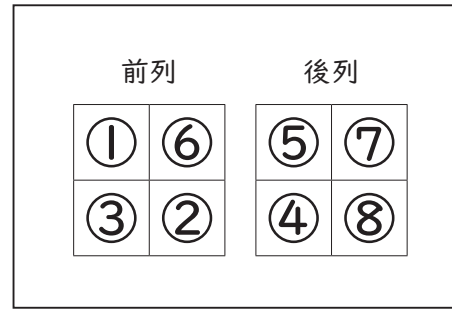
ハート	2	個	Aボタン	2	回
-----	---	---	------	---	---

3

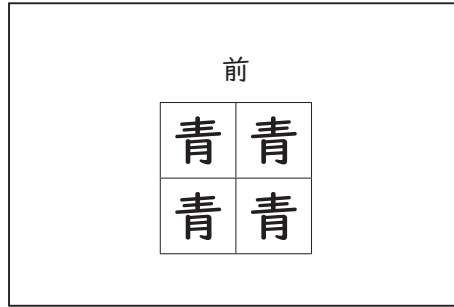
問 1



問 2



問 3



問 4



問 5

