

**2025年度 北海道科学大学
学校推薦型選抜[公募]/自己推薦型選抜
基礎学力試験 理科(化学基礎) 解答用紙**

[1]

問1	ア、イ
----	-----

得点記入欄

2点

問2	ア	イ	ウ
	再結晶	蒸留	昇華法

1点×3

(1):2点(セットで正解)
(2):2点

問3	(1)	陽子の数	中性子の数	(2)	11460 年前
		6	8		

9

[2]

問1	原子は電気的に中性(陽子と電子の数が同数)であるが、電子を放出または受け取る事で陽子との電子の数に差が生じ、電気(電荷)を帯びたものがイオンである。				
----	--	--	--	--	--

2点

問2	電子の数	中性子の数
	10	14

問3	Ne
----	----

問2:2点(セットで正解)
問3:2点

1点×4

10

問4	ア	イ	ウ	エ
	H ₂ O, N ₂	N ₂	NaCl	CO ₂

[3]

問1	ア	イ
	58.0	D

ア:2点
イ:1点

問2	(ア)(ウ)(オ)
----	-----------

問3	2.5 × 10 ² mL (250 mL も正解)
----	--

問2:2点
問3:1点

問4	ア	イ	ウ	エ
	水素イオン、H ⁺	水酸化物イオン、OH ⁻	水素イオン、H ⁺	水素イオン、H ⁺

2点×4

問5	ア	イ	ウ	エ	オ	カ	キ
	酸化	-2	0	還元	0	-2	H ₂ S

2点×7

問6	反応	理由				
	(エ)	イオン化傾向はZn>Cuのため、CuよりZnの方が陽イオンになりやすい。				

1点×2

問7	0.40 mol/L
----	------------

1点

31

受験番号		氏名	
------	--	----	--

得点	50
----	----