高・理科	(化学	) 1				※印のところは記	入しない
受検番	:号		氏名			*	
			切	り取らないこ。	<u> </u>		
令和 8	3 年度採	其 山梨県公3	立学校教員選	考検査		*	
		高等	等学校 理	科 (化学)	解答用紙	;	
1	(1)	① 器具の選定	≧や薬品の濃	度と使用量など	の適切な条件や	方法を確認する。	3
31 点		(9)	肖火器等を用 遵等の手順。		する応急処置、病	病院への連絡, 他 <i>σ</i>	)生徒 3
		<u> </u>	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	い器具の扱い方 認識させておく。	などを習熟させる	るとともに, 誤った操	作や 3
	(2)	① 原始太陽		2	② 原始太陽系	<b>系円盤</b>	2
		③ 微惑星		2	④ 原始惑星		2
	(3)	① ウ	2 2 1	2	3 <b>7</b>	2 4 1	2
	(4)	① 6.0s	2	② 34m/s	2	3 60m	2
27 点	(1)	ア <b>共有</b> ① オ <b>負</b>	1 イ 1 カ		[] ウ <b>小さ</b>	1 エ 大きい	1
		2 7 O	1 7		[] キ 極性 	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	1
		③ ア, ウ,			2		
	(2)	① I 固体	1 11	液体	□ Ⅲ 気体	1	
		② (a) 融解	1 (b)	)昇華	[ (c) 凝縮	1 (d) 蒸発	1
		③ 蒸気圧曲	線	2		-	
		④ 名称 <b>三重</b>	点 1	が 状態 存在して		の状態が共存して努	安定に 2
		水は圧力が 融点が高く		点が下がるが,	図1で示される特	物質は圧力が高くな	ると 2

(裏面に続く)

3	(1)	1	原子核が不安定で放射線を放出して別の原子に変わる同位体	1
20 点		2	$\mathcal{I}\mathcal{I}\mathcal{I}\mathcal{I}\mathcal{I}\mathcal{I}\mathcal{I}\mathcal{I}\mathcal{I}\mathcal{I}$	1
			エタン 2C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> +7O <sub>2</sub> > 4CO <sub>2</sub> +6H <sub>2</sub> O	1
			プロパン $C_3D_8+5O_2 \longrightarrow 3CO_2+4D_4O$	1
		3	物質量 0.250mol 2 体積 5.60L 2 ④ 28.0L	2
		(5)	メタン 0.300mol ② エタン 0.200mol ② ⑥ 32.5L	2
	(2)		沸点が室温より高く,100℃より低いこと。	
			蒸気の密度が空気より大きいこと。	2]
		2	$1.2 \times 10^2$ 2	
4	(1)	A	カ 1 B ウ 1 C ア 1 D ク 1 E キ	1
22 点	(1)		カ ① B ウ ① C ア ① D ク ① E キ 分液漏斗   ①	1
	(1)	1)		2
	(1)		分液漏斗	
	(1)	1)	分液漏斗     1       アニリン イ     2       安息香酸 ア,オ	2
		2	分液漏斗     1       アニリン イ     2 安息香酸 ア,オ       フェノール ア,ウ     2 pーキシレン エ	2
		1)	分液漏斗     1       アニリン イ     2 安息香酸 ア,オ       フェノール ア,ウ     2 pーキシレン エ       (A)     一NH <sub>3</sub> C1	2 2