

前期 A
(化学)

1.

	ア	イ	ウ	エ	オ
(1)	原子核	陽子	中性子	質量数	同位体
(2)	7				
(3)	何倍	計算式			
	1.125 倍	$(18 + 18) / (16 + 16) = 1.125$			

2.

(1)	$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$	
(2)	$C(\text{黒鉛}) + O_2(\text{気}) = CO_2(\text{気}) + 394\text{kJ}$	
(3)	$H_2(\text{気}) + 1/2O_2(\text{気}) = H_2O(\text{液}) + 286\text{kJ}$	
(4)	$3C(\text{黒鉛}) + 4H_2(\text{気}) = C_3H_8(\text{気}) + 105\text{kJ}$	
(5)	2221 kJ / mol	

3.

(ア)	(イ)	(ウ)	(エ)	(オ)
C	L	A	B	M
(カ)	(キ)	(ク)	(ケ)	(コ)
E	G	H	O	P

受験地	受験番号	得点欄
		*

※は記入しないこと