

2016年 岡山大学 前期 化学

第1問

問1

(1)	① 小さい	② に近づく	③ に近づく
-----	----------	-----------	-----------

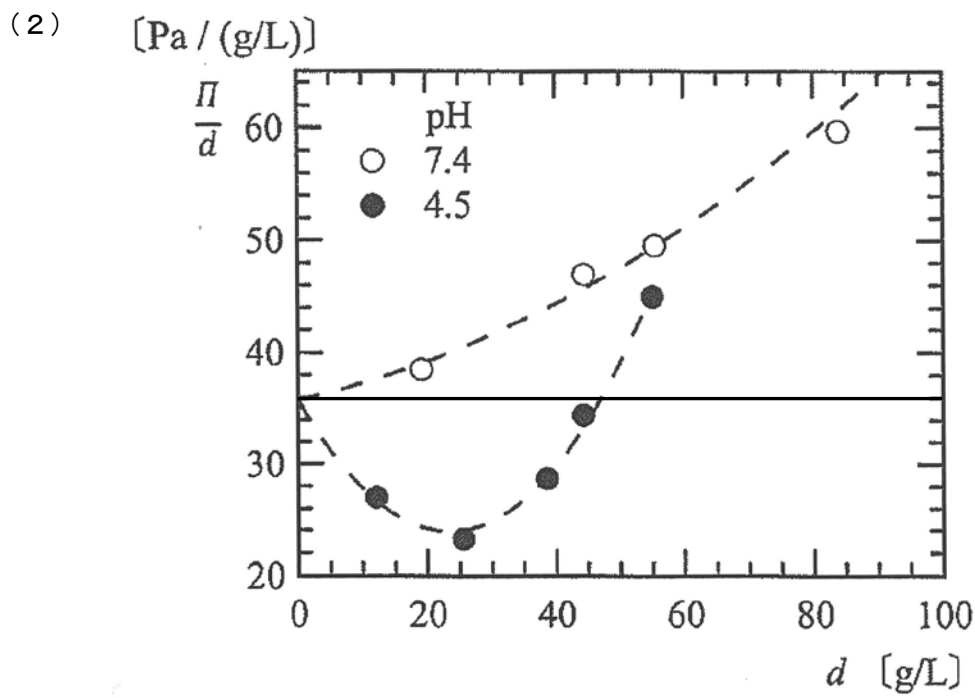
(2)

$$0 < b < \frac{-M + \sqrt{M^2 + \frac{4adM}{RT}}}{2d}$$

問2

(1)

① ウ



(3)

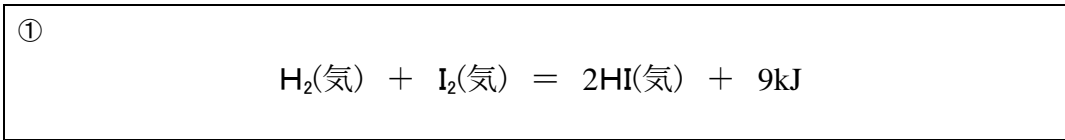
6.4×10^4

(4)

② 減少	③ 増加	④ 強い
---------	---------	---------

第2問

問1



問2

② 小さい	③ 経由せずとも	④ 小さい
⑤ 大きい	⑥ 反応1	

問3

ア

$$-\frac{E}{RT}$$

問4

イ

1.88

問5

ウ H_2O_2	エ H_2O	オ IO^-
カ O_2		

問6

キ

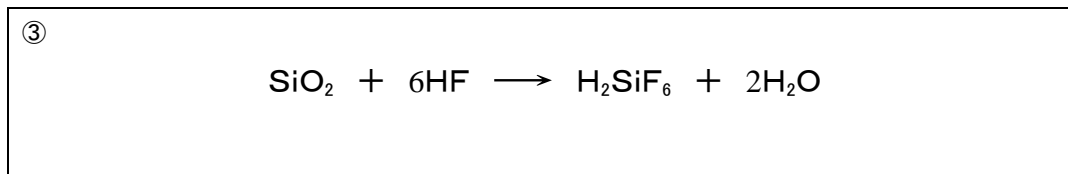
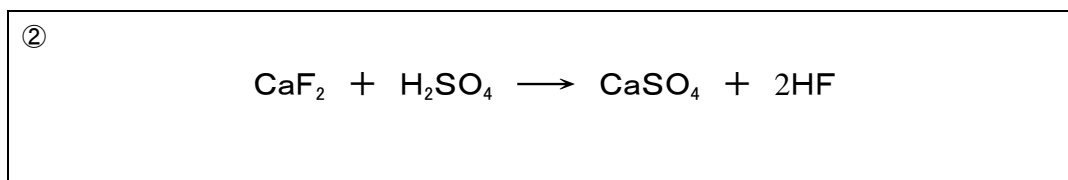
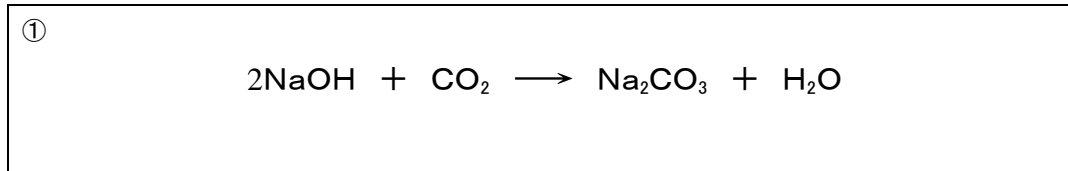
77

第3問

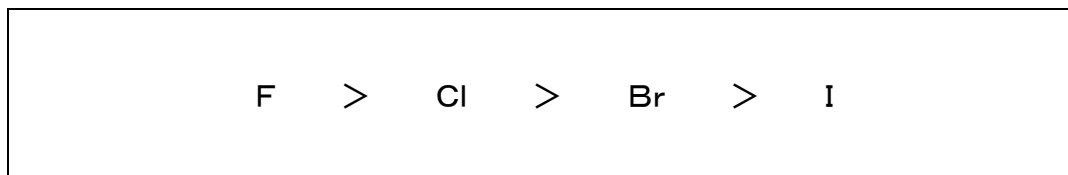
問1

ア アルカリ金属元素	イ 価電子	ウ アルカリ土類金属元素
エ ハロゲン元素	オ 電子親和力	カ 共有

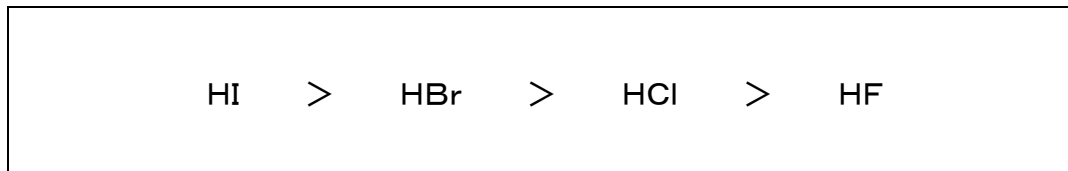
問2



問3



問4



問5

④ 弱い	⑤ 大きい	⑥ 小さい
---------	----------	----------

問6

フ	ッ	化	水	素	は	極	性	が	大	き	く	,	分	子
間	に	水	素	結	合	を	形	成	す	る	か	ら	。	

第4問

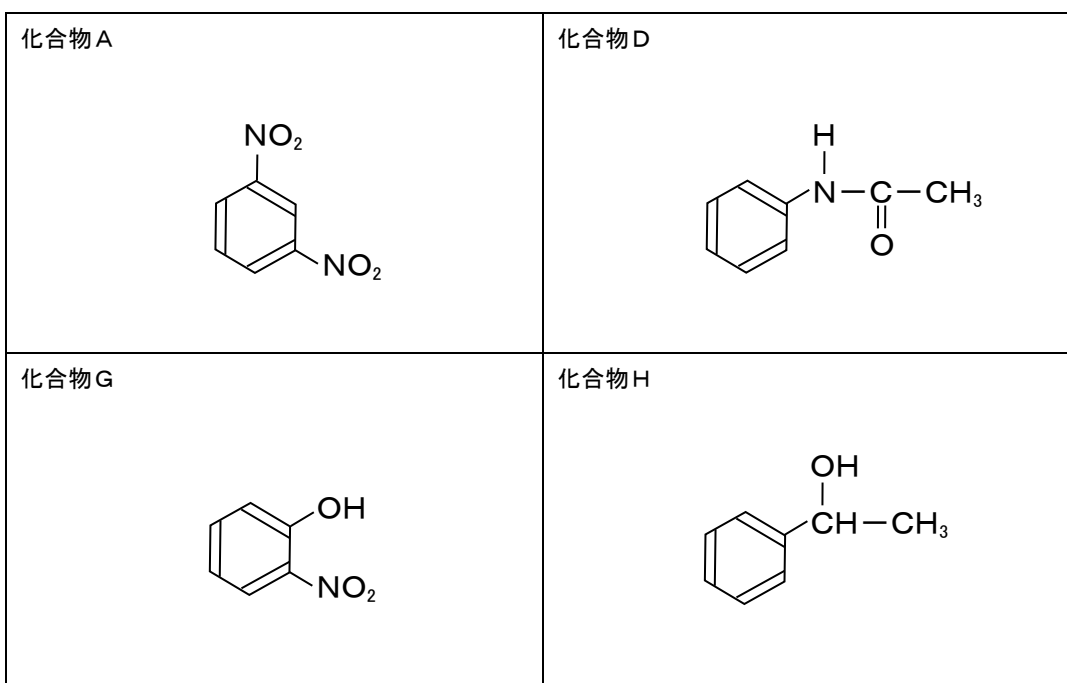
問1

エ

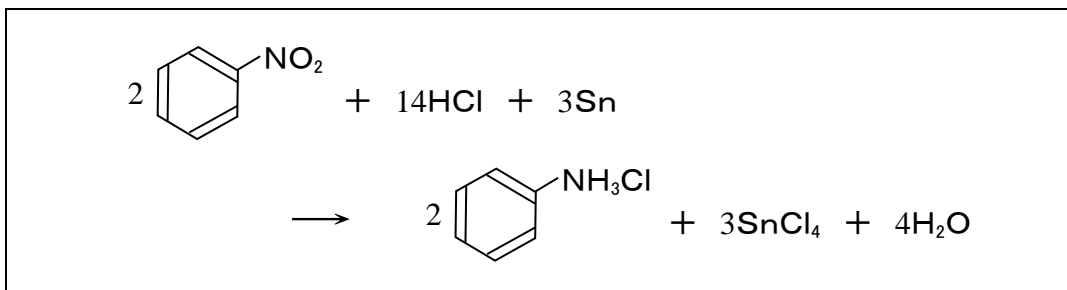
問2

ニトロベンゼン +3	硝酸 +5
---------------	----------

問3



問4



問5

化合物E オ	化合物F イ	化合物H エ
-----------	-----------	-----------

問6

(1) エ	(2) D, H
----------	-------------

第5問

問1

(1)	化合物A $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$	重合体B $\left[\text{CH}_2-\underset{\begin{array}{c} \\ \text{O}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{O} \end{array}}{\text{CH}} \right]_n$	
(2)	$\text{CH}_3-\underset{\begin{array}{c} \\ \text{O} \end{array}}{\text{C}}-\text{H}$		
(3)	ア アセタール	イ ヒドロキシ	ウ 水素

問2

(1)	あ			
(2)				
(3)	ア 双性 (両性)	イ 陽	ウ 活性部位 (活性中心)	エ 酸