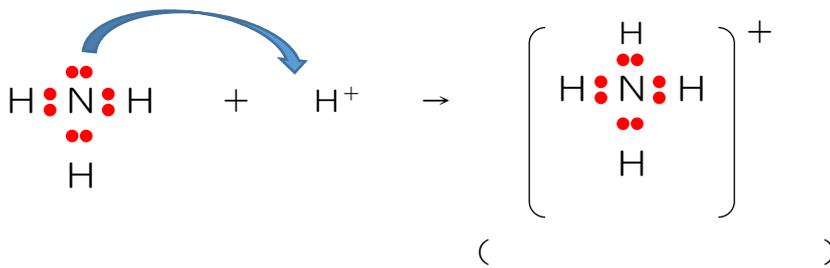
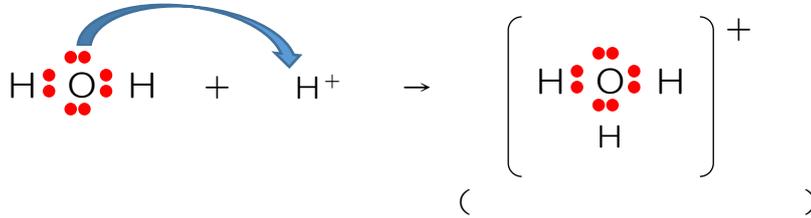


配位結合

問 教科書を読み、下記の（ ）内に適当な語句を入れなさい。

- （ ）・・・一方の原子の（ ）を2つの原子が共有した結合
配位結合は共有結合の一種類とみなされる。

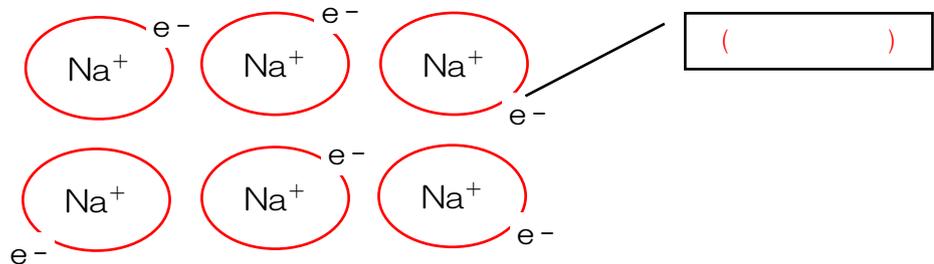


金属結合

- （ ）・・・金属原子が価電子を放出して（ ）になり、その価電子が（ ）として金属イオン間を動きまわることによって生じる結合
この結合によって生じた結晶を（ ）という。

- 金属の性質・・・
 - ①特有の（ ）がある。
 - ②（ ）や（ ）をよく導く。
 - ③薄く広がる性質を（ ）、線状に伸びる性質を（ ）という。

例) ナトリウム



【確認問題（配位結合・金属結合）】

【1】 次の文の（ ）に適当な語句を書け。

配位結合は、一方の原子から（ ア ）電子対が提供されてできた共有結合の一種である。

【2】 【1】 でできた新たな共有結合は、他の共有結合と区別することはできるか。

【3】 アンモニアに水素イオンが配位結合してできたイオンの名称を答えよ。

【4】 【3】 で生じたイオンの化学式を答えよ。

【5】 水に水素イオンが配位結合してできたイオンの名称を答えよ。

【6】 【5】 で生じたイオンの化学式を答えよ。

【7】 配位結合を→を用いて表し、 H_2SO_4 の構造式を示せ。

【8】 配位結合を→を用いて表し、 HNO_3 の構造式を示せ。

【9】 金属原子が集合して最外殻が重なり、金属全体を自由に動き回る価電子を何というか。

【10】 次の（ ）内に適当な語句を書け。

（1）【9】の働きにより、金属は（ ア ）と（ イ ）をよく導く。

（2）金属は光を反射するため、特有の（ ウ ）がある。

（3）金属が、金箔のように薄く広がる性質を（ エ ）、針金のように細く伸びる性質を（ オ ）という。

1		2		3	
4		5		6	
7			8		
9		10 ア		10 イ	
10 ウ		10 エ		10 オ	

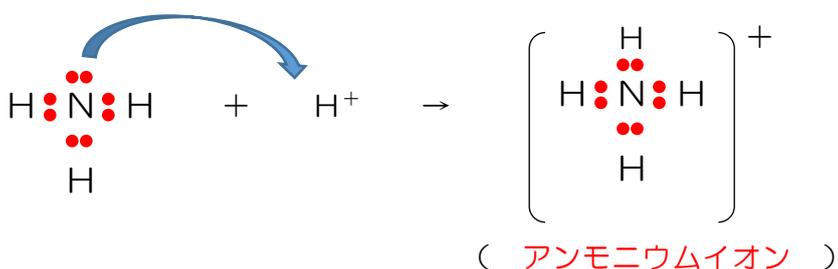
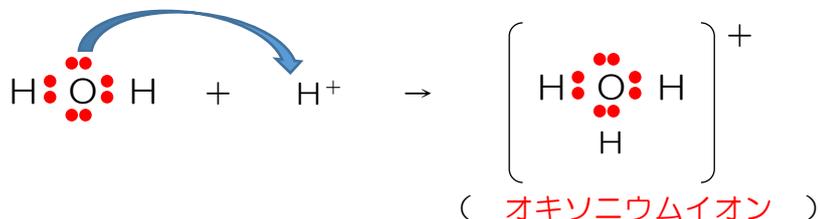
※ 「10ア」、「10イ」は順不同

年 組 番 氏名

配位結合 解答

問 教科書を読み、下記の（ ）内に適当な語句を入れなさい。

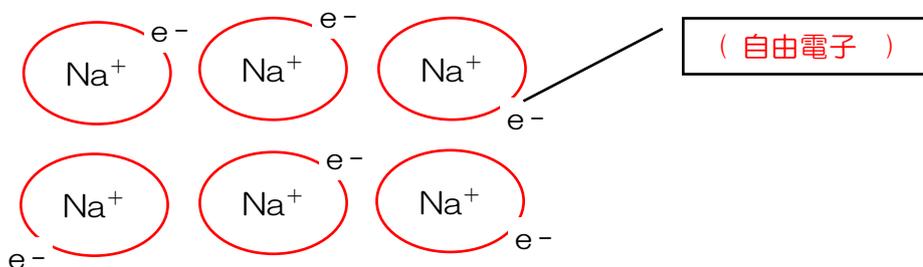
- （ 配位結合 ）・・・一方の原子の（ 非共有電子対 ）を2つの原子が共有した結合
配位結合は共有結合の一種類とみなされる。



金属結合

- （ 金属結合 ）・・・金属原子が価電子を放出して（ 陽イオン ）になり、その価電子が（ 自由電子 ）として金属イオン間を動きまわることによって生じる結合
この結合によって生じた結晶を（ 金属結晶 ）という。
- 金属の性質・・・
 - ①特有の（ 金属光沢 ）がある。
 - ②（ 熱 ）や（ 電気 ）をよく導く。
 - ③薄く広がる性質を（ 展性 ）、線状に伸びる性質を（ 延性 ）という。

例) ナトリウム



【確認問題（配位結合・金属結合）解答】

【1】 次の文の（ ）に適当な語句を書け。

配位結合は、一方の原子から（ ア ）電子対が提供されてできた共有結合の一種である。

【2】 【1】 でできた新たな共有結合は、他の共有結合と区別することはできるか。

【3】 アンモニアに水素イオンが配位結合してできたイオンの名称を答えよ。

【4】 【3】 で生じたイオンの化学式を答えよ。

【5】 水に水素イオンが配位結合してできたイオンの名称を答えよ。

【6】 【5】 で生じたイオンの化学式を答えよ。

【7】 配位結合を→を用いて表し、 H_2SO_4 の構造式を示せ。

【8】 配位結合を→を用いて表し、 HNO_3 の構造式を示せ。

【9】 金属原子が集合して最外殻が重なり、金属全体を自由に動き回る価電子を何というか。

【10】 次の（ ）内に適当な語句を書け。

（1）【9】の働きにより、金属は（ ア ）と（ イ ）をよく導く。

（2）金属は光を反射するため、特有の（ ウ ）がある。

（3）金属が、金箔のように薄く広がる性質を（ エ ）、針金のように細く伸びる性質を（ オ ）という。

1	非共有	2	できない	3	アンモニウムイオン
4	NH_4^+	5	オキシニウムイオン	6	H_3O^+
7			8		
9	自由電子	10 ア	熱	10 イ	電気
10 ウ	(金属)光沢	10 エ	展性	10 オ	延性

※ 「10ア」、「10イ」は順不同