

# 阿伏加德罗

作者：有故事的人 来源：范文网 www.wtabcd.cn/fanwen/

本文原地址：<https://www.wtabcd.cn/fanwen/zuowen/a17a494eadbe6e3c9e5e40ac65fefea9.html>

范文网，为你加油喝彩！

内蒙古赤峰-孟兰节



2023年3月21日发(作者：佣金合同范本)

试题汇编阿伏伽德罗常数

1. 设n

A

为阿伏加德罗常数的数值，下列说法准确的是

A. 1L 0.1mol/L - 1NH<sub>4</sub><sup>+</sup>

4

Cl溶液中含有0.1n

A

个NH<sub>4</sub><sup>+</sup>

4

+

B. 常温常压下，18gH<sub>2</sub>O含有10n

2

O含有10n

A

个电子

C . 1molCu与足量浓硫酸反应产生 $2n$

A

个 $\text{SO}_4^{2-}$

2

分子

D . 常温常压下，11.2L的CO含有 $n$

A

个原子

2 . 设 $n$

A

为阿伏加德罗常数的数值，下列说法准确的是

A . 3molNO

2

与水充分反应，转移 $n$

A

个电子

B. 常温常压下，18gH<sub>2</sub>O含有3n<sub>A</sub>

2

O含有3n<sub>A</sub>

A

个原子

C. 1L0.1molL<sup>-1</sup>Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>溶液中含有0.1n<sub>A</sub>

3

溶液中含有0.1n<sub>A</sub>

A

个HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>

3

-

D. 标准状况下，2.24L乙醇含有0.1n<sub>A</sub>

A

个CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH

3

CH

2

OH分子

3. 设n

A

为阿伏加德罗常数的数值，下列说法准确的是

A. 1molCl

2

与过量的镁铁反应，转移2n

A

个电子

B. 常温下，16gCH

4

含有8n

A

个电子

C . 1L0.5molL - 1Na

2

SO

4

溶液中含有n

A

个SO

4

2-

D . 常温常压下 , 22.4LCO

2

含有n

A

个CO

2

分子

4 . N

A

表示阿伏加德罗常数，下列叙述准确的是

A . 常温下，9gH

2

O中含N

A

个O – H键

B . 1molFe<sup>2+</sup>与足量稀硝酸反应，转移3N

A

个电子

C . 常温常压下，22.4LSO

2

和O

2

的混合气体中含 $2N_A$

A

个氧原子

D.  $0.1\text{molL}^{-1}\text{KAl(SO}_4\text{)}_2$

4

)

2

溶液中含 $0.2N_A$

A

个 $\text{SO}_4^{2-}$

4

$2^{-}$

5. 设n

A

为阿伏加德罗常数的数值，下列说法准确的是

A . 常温常压下， $22.4LN$

2

含有 $14n$

A

个质子

B .  $1L1molL^{-1}$ 的盐酸中有 $n$

A

个 $Cl^-$

C . 标准状况下， $36g$ 含有D

2

O中含有 $2n$

A

分子

D .  $1molNa$ 被完全氧化生成 $Na$

2

O

2

, 失去个 $2n$

A

电子

6 . 设 $n$

A

为阿伏加德罗常数的数值 , 下列说法准确的是

A . 铁与足量稀硝酸反应 ,  $1\text{mol Fe}$ 失去电子数为 $3n$

A

B . 常温常压下 ,  $22.4\text{L}$ 乙烯中含极性共价键数目为 $5n$

A

C .  $1\text{L } 1\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 $\text{NH}_3$

4

$\text{Cl}$ 溶液中有 $n$

A

个NH

4

+

D . 1mol冰醋酸和1mo1乙醇在浓硫酸加热下充分反应生成H

2

O个数为n

A

7 . 下列说法准确的是

A . 常温常压下，最帅的男人 8克O

3

含有0.5N

A

个氧原子(相对原子质量O : 168)

B . 1mo女性尿频是什么原因 LL—1的Ca(ClO)

2

溶液中含ClO—数目为2N

A

C . 标准状况下 , 22.4LHCl溶于1L水中所得的盐酸含有N

A

个HCl分子

D . 1molNa被完全氧化生成Na

2

O

2

, 失去2N

A

个电子

8 . 设N

A

是阿伏伽德罗常数的数值 , 下列说法准确的是

A . 0.1molL<sup>-1</sup>MgCl

2

溶液中含Cl<sup>-</sup>数为0.2N

A

B . 1L0.1mol L<sup>-1</sup>AlCl<sub>3</sub>

3

溶液中，Al<sup>3+</sup>数为0.1N

A

C . 标准状况下，22 . 4L的CCl<sub>4</sub>

4

中含CCl<sub>4</sub>

4

分子数为N

A

D . 1mol铁与足量的Cl<sup>-</sup>

2

反应，转移的电子数为 $3N$

A

9. 设 $N$

A

为阿伏加德罗常数的值，下列叙述准确的是

A. 标况下，11.2L乙烷中含有共价键的数目为 $3N$

A

B. 标况下，22.4LO

2

和CO

2

组成的混合物中含有氧原子数为 $2N$

A

C. 常温下，22.4L甲烷中含有的电子数为 $10N$

A

D . 常温下 , 1L0.1molL - 1的Na

2

CO

3

溶液中含OH - 离子数为0.1N

A

10 . 设n

A

为阿伏加德罗常数的数值 , 下列说法准确的是

A . 常温常压兰花养植 下 , 22.4LCH

4

中含有4n

A

个C-H键

B . 1molFe与足量稀硝酸反应 , 转移2n

A

个电子

C . 0.5molL - 1FeCl

3

溶液中含有1.5n

A

个Cl -

D . 常温下 , 22gCO

2

含有n

A

个氧原子

11 . 设n

A

为阿伏伽德罗常数的数值 , 下列说法准确的是

A . 标准状况下 , 2.24L苯含有的分子数为0.1n

A

B . 25 时 , pH = 13 的 Ba(OH)<sub>2</sub>

2

溶液中含有 OH<sup>-</sup> 的数目为 0.2n

A

C . 1L 0.1molL<sup>-1</sup> Al

2

(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>

4

)

3

溶液中 Al<sup>3+</sup> 的数目为 0.2n

A

D . 1.5molNO

2

与足量 H<sub>2</sub> 反应生成的 H<sub>2</sub> 气体在标准状况下的体积为

2

O反应，转移的电子数为n

A

12. 设N

A

为阿伏加德罗常数的数值，下列说法准确的是

A. 10gNH<sub>3</sub>含有4N

A

个电子

B. 0.1mol铁和0.1mol铜分别与0.1mol氯气完全反应，转移的电子数均为0.2NA

C. 标准状况下，22.4LH

2

O中分子数为N

A

个

D . 1L0.1molL - 1Na2CO3溶液中含有0.1N

A

个CO3

2 -

13 . N

A

表示阿伏加德罗常数，下列叙述准确的是

A . Na

2

O和Na

2

O

2

的混合物共1mol，阴离子数目为N

A

B . 过量的Fe与Cl

2

反应生成0.1mol产物时失去的电子数为0.2N

A

C . 标准状况下 , 11.2LCHCl

3

中含有C-Cl键的数目为1.5N

A

D . 一定条件下 , 2molH

2

和0.5molN

2

充分反应后可得到NH

3

分子数为N

A

14. 设n

A

为阿伏加德罗常数的值，下列说法准确的是

A.  $22.4LO$

2

与O

3

混合物含有 $3n$

A

个氧原子

B.  $0.1mol/LNH_3$

4

Cl溶液中含有 $NH_3$

4

+数目为 $0.1n$

A

C . 标准状况下 , 22.4LBr

2

与足量铁粉反应转移电子数目为  $2n$

A

D . 17gH

2

O

2

含有O-H键数目为  $n$

A

15 . 设  $n$

A

为阿伏加德罗常数的数值 , 下列说法准确的是

A . 常温下 , 44gCO

2

含有n

A

个C原子

B . 1L0.1molL<sup>-1</sup>Na

2

S溶液中含有0.1n

A

个S<sub>2</sub>—

C . 0.1molNa与足量O

2

反应，转移0.2n

A

个电子

D . 标准状况下，22.4L的CCl<sub>4</sub>

4

含有4n

A

个Cl原子

16 . 设N

A

为阿伏加德罗常数的数值，下列说法准确的是

A . 1molCl

2

与水反应转移的电子数为N

A

B . 标准状况下，11.2LCCl

4

含有的分子数约为0.5N

A

C . 常温常压下，32gO

2

和O

3

的混合物中含有原子数为 $2N$

A

D .  $1L \cdot 0.1mol \cdot L^{-1} \cdot Al$

2

(SO

4

)

3

溶液中 $Al^{3+}$ 的数目为 $0.2N$

A

17 . 设N

A

为阿伏加德罗常数的数值，下列叙述准确的是（相对原子量：H—1C—12）

A .  $1mol \cdot L^{-1}$ 氯化铜溶液中的 $Cu^{2+}$ 数小于N

A

B . 标准状况下 , 22.4LCl

2

参加任何化学反应转移的电子数都是  $2N$

A

C . 28g聚乙烯含有的碳原子数为  $2N$

A

D . 1molCH

5

+ 所含电子数为  $8N$

A

18 . 设  $N$

A

为阿伏加德罗常数的数值 , 下列叙述准确的是 ( 相对原子量 : H—1C—12 )

A . 1mol/L 氯化铜溶液中的  $Cu^{2+}$  的用法 + 数小于  $N$

A

B . 标准状况下 , 22.4LCl

2

参加任何化学反应转移的电子数都是  $2N_A$

A

C . 28g聚乙烯含有的碳原子数为  $2N_A$

A

D . 1molCH<sub>3</sub><sup>+</sup>所含电子数为  $8N_A$

5

+ 所含电子数为  $8N_A$

A

19 . 设  $N_A$

A

为阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是

A . 25℃时 , pH=13 的氨水中含有 OH<sup>-</sup> 的数目为  $0.1N_A$

A

B . 1molNa被完全氧化生成Na

2

O

2

, 转移电子的数目为N

A

C . 标准状况下 , 2.24LNO

2

与水反应生成NO

3

- 的数目为0.1N

A

D . 4.0gH

2

与足量N

2

完全反应生成NH

3

，反应中断裂共价键的总数为 $2N$

A

20 . 设 $N$

A

为阿伏加德罗常数的数值，下列叙述正确的是

A . 1L1mol/L氯化铜溶液中含有 $N$

A

个 $Cu^{2+}$

B . 标准状况下，22.4LO

2

参加任何化学反应女性长胡子的原因 转移的电子数都是 $4N$

A

C . 1molZn与足量稀HNO<sub>3</sub>反应，转移 $2N$

A

个电子

D . 1molH

3

O<sup>+</sup>所含电子数为8N

A

21 . 用N

A

表示阿伏加德罗常数的值。下列叙述正确的是(相对原子质量:D-2O-16Cu-64)

A . 18g的D

2

16O中含有的中子数为9N

A

B . 物质的量浓度均为1.0mol/L的硫酸与高氯酸(HClO

4

)溶液中含有的氧原子数均为 $4N_A$

A

C .  $33.6LNO$

2

溶于足量的水得到的溶液中含有的 $NO_3^-$  -

3

数为 $N_A$

A

D .  $32g$ 铜发生氧化还原反应，一定失去 $N_A$

A

个电子

$2N_A$

A

表示阿伏加德罗常数，下列说法中不

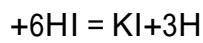
.

正确

的是

A . KIO

3



2



2

, 生成3mol I<sub>2</sub>

2

转移电子的总数为5N

A

B . 标准状况下 , 5.6L 氧气中含有O的总数为0.5N

A

C . 25 ℃ 时 , pH = 13 的 Ba(OH)<sub>2</sub>

2

溶液1.0L中含有OH<sup>-</sup> 总数为0.1N

A

D . 20g重水 (D

2

O ) 中所含电子总数为8N

A

23 . N

A

为阿伏伽德罗常数。下列说法正确的是

A . 同温同压同体积的CO

2

和SO

2

所含氧原子数均为2N

A

B . 32gCu与S完全反应转移的电子数为N

A

C . 1L1.0molL<sup>-1</sup>NH<sub>3</sub>

4

Cl<sub>2</sub>与2L0.5molL<sup>-1</sup>NH<sub>3</sub>

4

Cl<sub>2</sub>溶液含NH<sub>3</sub>

4

+数目相同

D . 25℃时，pH=13的1.0LBa(OH)<sub>2</sub>

2

溶液中含有的OH<sup>-</sup>数目为0.1N

A

24 . 设N

A

为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

A . 标准状况下，22.4L汽油含有N

A

个分子

B. 5.6L甲烷中含有的电子数为2.5N

A

C . 标准状况下，80gSO<sub>3</sub>

3

含有的氧原子数为3N

A

D . 1molFe完全反应，失去2N

A

个电子

25 . 设N

A

代表阿伏加德罗常数，下列叙述正确的是

A . 标准状况下2.24L己烷中，分子数为0.1N

A

B . 22.4LCI

2

含有Cl-Cl键数为N

A

C . 常温常压下16gO

2

和O

3

混合气体中，氧原子数为N

A

D . 7.8gNa

2

O

2

与足量水反应，转移电子数为 $0.2N_A$

A

26. 用 $N_A$

A

表示阿伏加德罗常数的值。下列叙述中正确的是

A

.

78g

苯含有碳碳双键的数目为

$3N_A$

A

B

. 常温常压下，

22.4L

二氧化碳含有的原子总数为

3N

A

C . 1molFe与足量稀HNO

3

反应，转移3N

A

个电子

D . 1L1molL-1的NaClO溶液中含有ClO<sup>-</sup>的数目为N

A

27

、设

n

A为阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是

A

1L 1mol L<sup>-1</sup> 的

NaClO

溶液中含有

ClO<sup>-</sup> 的数目为

n

A

B

.

1mol

的羟基与

1mol

的氢氧根离子所含电子数均为

9n

A

C

. 标准状况下，

22.4L

盐酸含有

n

A个

HCl

分子

D

. 标准状况下，

6.72LN<sub>O</sub>

2与水充分反应转移的电子数目为

0.2n

A

bbaabaadbddbadacccbcaddcccd

更多作文 请访问 [https://www.wtabcd.cn/fanwen/list/92\\_0.html](https://www.wtabcd.cn/fanwen/list/92_0.html)

文章生成doc功能，由[范文网](#)开发