

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/a17a494eadbe6e3c9e5e40ac65fefe9.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

4

Cl溶液中含有0.1n

A

个NH

4

+

B. 常温常压下，18gH

2

O含有10n

A

个电子

C . 1molCu与足量浓硫酸反应产生 $2n$

A

个SO

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， $18gH$

2

O含有 $3n$

A

个原子

C． $1L0.1mol/L$ - $1Na$ 春节贺词 HCO

3

溶液中含有 $0.1n$

A

个 HCO

3

-

D．标准状况下， $2.24L$ 乙醇含有 $0.1n$

A

个 CH

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 . 1L0.5mol/L - 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 . 1molFe²⁺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

个氧原子

D . $0.1\text{mol/L} - 1\text{KAl(SO}$

4

)

2

溶液中含 $0.2N$

A

个 SO

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中含有个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， 1mol Fe 失去电子数为 $3n$

A

B. 常温常压及之神压下， 22.4L 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 NH_4Cl

4

Cl^- 溶液中有 n

A

个NH

4

+

D. 1mol冰醋酸和1mol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：16)

B. 1mol女性尿频是什么原因 1L—1的Ca(ClO)

2

溶液中含 ClO^- 数目为 $2N$

A

C．标准状况下， 22.4L HCl 溶于 1L 水中所得的盐酸含有 N

A

个 HCl 分子

D． 1mol Na 被完全氧化生成 Na_2O

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 . 0.1mol/L-1MgCl

2

溶液中含Cl⁻数为0.2N

A

B . 1L0.1mol/L . L-1AlCl₃

3

溶液中，Al³⁺数为0.1N

A

C . 标准状况下，22 . 4L的CCl₄

4

中含CCl₄

4

分子数为N

A

D . 1mol铁与足量的Cl₂

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 . 常温常压兰花养殖 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 , $\text{pH} = 13$ 的 $\text{Ba}(\text{OH})$

2

溶液中含有 OH^- 的数目为 $0.2n$

A

C . 1L 0.1mol/L - 1Al

2

(SO

4

)

3

溶液中 Al^{3+} 的数目为 $0.2n$

A

D . 1.5molNO

2

与足电影暖春 量H

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．10gNH₃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0.2N_A

C．标准状况下，22.4LH

2

O中分子数为N

A

个

D . 1L0.1mol/L - 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

4

Cl溶液中含有NH

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⁻¹Na

2

S溶液中含有0.1 n

A

个S²⁻

C . 0.1molNa与足量O

2

反应，转移0.2 n

A

个电子

D . 标准状况下，22.4L的CCl₄

4

含有4 n

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 . 1L0.1mol/L - 1Al

2

(SO

4

)

3

溶液中Al³⁺ 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/L氯化铜溶液中的Cu²⁺数小于N

A

B . 标准状况下 , 22.4LCI

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Cu²⁺的数目小于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

19 . 设N

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⁻ 的数目为0.1N

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Cu²⁺

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HNO₃反应，转移2N

A

个电子

D . 1molH

3

O⁺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

C . $33.6LNO$

2

溶于足量的水得到的溶液中含有的 NO^-

3

数为 N

A

D . $32g$ 铜发生氧化还原反应，一定失去 N

A

个电子

$22 . N$

A

表示阿伏加德罗常数，下列说法中不

.

正确

· ·

的是

A . KIO

3

+6HI = KI+3H

2

O+3I

2

, 生成3molI

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)

2

溶液1.0L中含有OH⁻ 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⁻¹NH

4

Cl与2L0.5molL⁻¹NH

4

Cl溶液含NH

4

+数目相同

D . 25 °C 时 , pH=13的1.0LBa(OH)

2

溶液中含有的OH⁻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

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 . 22.4LCl

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

26．用 N

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

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⁻ 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

.

1L1mol/L - 1的

NaClO

溶液中含有

ClO⁻ 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，

6.72LNO

2与水充分反应转移的电子数目为

0.2n

A

bbaabaadbddbadaccbcaddcccd

更多 作文 请访问 https://www.wtabcd.cn/fanwen/list/92_0.html

文章生成doc功能，由[范文网](#)开发