



专题05 化学用语

1．【2020江苏】反应可用于氯气管道的检漏。下列表示相关微粒的化学用语正确的是

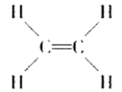
A．中子数为9的氮原子：

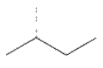
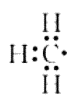
B．N2分子的电子式：

C．Cl2分子的结构式：Cl—Cl

D．Cl-的结构示意图：

2．【2020年7月浙江选考】下列表示不正确的是( )

A．乙烯的结构式： B．甲酸甲酯的结构简式：

C．甲基丁烷的键线式： D．甲基的电子式：

3．【2020年7月浙江选考】下列说法正确的是( )

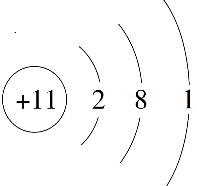
A．和是两种不同的元素 B．单晶硅和石英互为同素异形体

C．和互为同系物 D．H与在元素周期表中处于同一主族

4．[2019江苏] 反应NH4Cl+NaNO2NaCl+N2↑+2H2O放热且产生气体，可用于冬天石油开采。下列表示反应中相关微粒的化学用语正确的是

A．中子数为18的氯原子：

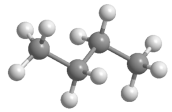
B．N2的结构式：N=N

C．Na+的结构示意图： 

D．H2O的电子式： 

5．[2019浙江4月选考]下列表示不正确的是

A．次氯酸的电子式

B．丁烷的球棍模型

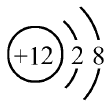
C．乙烯的结构简式CH2＝CH2

D．原子核内有8个中子的碳原子146C

6．[2019北京] 下列示意图与化学用语表述内容不相符的是（水合离子用相应离子符号表示）

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A | B | C | D |
| NaCl溶于水 | 电解CuCl2溶液 | CH3COOH在水中电离 | H2与Cl2反应能量变化 |
| NaClNa++Cl− | CuCl2Cu2++2Cl− | CH3COOHC:\Users\user\Desktop\可逆符号.pngCH3COO−+H+ | H2(g)+Cl2(g) 2HCl(g)  Δ*H*=−183kJ·mol−1 |

7．【2016年高考江苏卷】下列有关化学用语表示正确的是（ ）

A．中子数为10的氧原子： B．Mg2+的结构示意图：

C．硫化钠的电子式： D．甲酸甲酯的结构简式：C2H4O2

8．【2015江苏化学】下列有关氯元素及其化合物的表示正确的是（ ）

A．质子数为17、中子数为20的氯原子：

B．氯离子(Cl－)的结构示意图：

C．氯分子的电子式：

D．氯乙烯分子的结构简式：H3C－CH2Cl

9．【2014年高考江苏卷第2题】下列关于化学用语的表示正确的是（ ）

A．过氧化钠的电子式：

B．质子数为35、中子数为45的溴原子：Br

C．硫离子的结构示意图：

2

8

6

+16

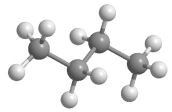
D．间二甲苯的结构简式：

10．【2013年高考海南卷第2题】下列化合物的俗称与化学式不对应的是（ ）

A．绿矾-FeSO4·7H2O B．芒硝-Na2SO4·10H2O

C．明矾- Al2(SO4)3·12H2O D．胆矾- CuSO4·5H2O

11．（2019·浙江高考真题）下列表示不正确的是

A．次氯酸的电子式figure B．丁烷的球棍模型

C．乙烯的结构简式CH2＝CH2 D．原子核内有8个中子的碳原子146C

12．（2018·浙江高考真题）下列表示不正确的是

A．Na+ 结构示意图figure B．乙烷的比例模型

C．乙醛的结构简式CH3CHO D．氯化钙的电子式figure

13．（2017·江苏高考真题）下列有关化学用语表示正确的是

A．质量数为31的磷原子：

B．氟原子的结构示意图：figure

C．CaCl2的电子式：figure

D．明矾的化学式：Al2(SO4)3

14．（2018·上海高考真题）下列关于含氮微粒的表述正确的是（ ）

A．N2的电子式为figure B．N3-的最外层电子数为6

C．N3-的质子数是20 D．氮原子未成对电子的电子云形状相同

15．（2016·浙江高考真题）下列表示正确的是(　　)

A．CO2的电子式：figure B．乙炔的结构式：CH≡CH

C．CH4的球棍模型：figure D．Cl－的结构示意图：figure

16．（2017·浙江高考真题）下列表示不正确的是

A．氯原子的结构示意图figure B．二氧化碳的结构式：O=C=O

C．CH4的球棍模型figure D．乙醛的官能团 -CHO

17．（2017·浙江高考真题）下列表示不正确的是(　　)

A．CO2的电子式figure B．Cl2的结构式Cl—Cl

C．CH4的球棍模型figure D．Cl－的结构示意图figure

18．（2012·江苏高考真题）下列有关化学用语表示正确的是

A．乙酸的结构简式为： C2H4O2

B．F-的结构示意图为:figure

C．中子数为17的氯原子:

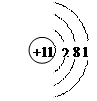
D．NH3的电子式为:figure

19．（2010·上海高考真题）下列有关物质结构的表述正确的是

A．次氯酸的电子式figure

B．二氧化硅的分子式

C．硫原子的最外层电子排布式

D．钠离子的结构示意图

20．（2013·江苏高考真题）下列有关化学用语表示正确的是（ ）

A．丙烯的结构简式：C3H6

B．氢氧根离子的电子式：

C．氯原子的结构示意图：

D．中子数为146、质子数为92 的铀(U)原子