**2018年上海各区中考化学一模试题分类汇编-构成物质的奥秘**

【2018年上海宝山区一模】27.汞俗称水银，有剧毒易挥发，汞的元素符号是（ ）

A. Ag B. Mg C. He D. Hg

【答案】D

【2018年上海宝山区一模】28.高钙牛奶中的“钙”是指（ ）

A.元素 B. 原子 C. 单质 D. 分子

【答案】A

【2018年上海宝山区一模】30.不属于同素异形体的一组物质是（ ）

1. 红磷和白磷 B. 干冰和冰 C. 氧气和臭氧 D. 金刚石和石墨

【答案】B

【2018年上海宝山区一模】31.下列物质中氧元素只以游离态存在的是（ ）

1. 空气 B. 氧气 C. 二氧化碳 D. 水蒸气

【答案】B

【2018年上海奉贤区一模】27. 氦是太阳中含量较多的元素，其元素符号为（ ）

1. H  B. He C. N D. O

【答案】B

【2018年上海奉贤区一模】31. 互为同素异形的一组物质是（ ）

1. 氧气与臭氧 B. 冰与干冰 C. 银与水银 D. 水与双氧水

【答案】A

【2018年上海奉贤区一模】38.“共享单车”方便了我们绿色出行，夏季气温升高，“共享单车”的充气轮胎容易发生爆炸的主要原因是（ ）

 A. 分子体积变大 B. 分子质量变大

 C. 分子数目变大 D. 分子间隙变大

【答案】D

【2018年上海虹口区一模】27. 银的元素符号是（ ）

A. Ag B. Hg C. Al D. Mg

【答案】A

【2018年上海虹口区一模】33. 属于同素异形体的是（ ）

A. CO和CO2 B. 石墨和C60 C. 氧气和液氧 D. 水和双氧水

【答案】B

【2018年上海嘉定区一模】28.不属于碳元素的同素异形体的是（ ）

A. 金刚石 B. 石墨 C. 二氧化碳 D. C60

【答案】C

【2018年上海嘉定区一模】47.世界是由物质组成的，物质是由元素组成的。用表中的元素组成适当的物质进行填空。

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 元素名称 | 碳 | 氧 | 硫 | 氯 | 钠 | 钙 |
| 元素符号 | C | O | S | Cl | Na | Ca |

①用于人工降雨的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

②能使带火星木条复燃的气体是\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

③形成酸雨的气体是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

④能做食品干燥剂的物质是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

【答案】47.①CO2  ②O2 ③SO2 ④CaO

【2018年上海静安区一模】1. 银元素的符号是（ ）

1. Al B. Cl C. Ag D. Hg

【答案】C

【2018年上海静安区一模】7. 6000L氧气在加压的情况下可装入容积为40L的钢瓶中，这主要说明（ ）

A. 分子在不断运动 B. 分子体积很小

C. 分子由原子构成 D. 分子间有间隔

【答案】D

【2018年上海静安区一模】8. 青少年正处于成长期，需要摄入足量钙，这里的“钙”是指（ ）

1. 元素 B. 原子 C. 分子 D. 单质

【答案】A

【2018年上海静安区一模】18. 既含游离态氧元素又含化合态氧元素的物质是（ ）

1. 氧气 B. 空气 C. 二氧化碳 D. 水

【答案】B

【2018年上海静安区一模】26. 关于分子、原子的叙述正确的是（ ）

 A. 分子和原子在不停的运动 B. 分子能构成物质，原子不能构成物质

C. 原子是不能再分的最小微粒 D. 分子之间有间隙，原子之间没有间隙

【答案】A

【2018年上海闵行区一模】1.铝是现代金属的主角。铝元素的符号是（ ）

 A、Al B、Ag C、Cl D、Hg

【答案】A

【2018年上海闵行区一模】5.饮用碳酸饮料易造成身体的钙流失，这里的“钙”指的是（ ）

A、分子 B、原子 C、元素 D、单质

【答案】C

【2018年上海闵行区一模】6.互为同素异形体的是 （ ）

A、水和双氧水 B、氧气和液氧 C、红磷和白磷 D、镁条和镁粉

【答案】C

【2018年上海闵行区一模】8.氧元素以游离态存在的是（ ）

A、O2 B、MgO C、H2O D、CO2

【答案】A

【2018年上海闵行区一模】9.用表示氢原子 表示氧原子则是保持水化学性质的微粒为（ ）



【答案】D

【2018年上海闵行区一模】12.干冰升华为二氧化碳气体时的过程中发生的改变的是（ ）

A、分子种类 B、分子间距 C、分子质量 D、原子大小

【答案】B

【2018年上海浦东新区一模】23.“Na”的元素名称是（ ）

A. 钠 B. 氮 C. 氦 D. 纳

【答案】A

【2018年上海浦东新区一模】27.化学符号“2H”表示（ ）

 A. 二个氢原子 B. 二个氢元素 C. 二个氢分子 D. 氢气

【答案】A

【2018年上海浦东新区一模】42. 对“水结冰”的认识正确的是（ ）

A. 水分子变大 B. 质量变大

C. 水分子停止运动 D. 体积变大

【答案】D

【2018年上海普陀区一模】29．和石墨互为同素异形体是（ ）

A．金刚石 B．一氧化碳 C．白磷 D．煤粉

【答案】A

【2018年上海普陀区一模】36．“酒香四溢”说明的事实是 （ ）

A．分子大小发生改变了

B．分子不停地运动

C．分子本身发生了变化

D．分子之间有间隔

【答案】B

【2018年上海崇明区一模】**27**．地壳中含量最多的元素是

 A．氧 B．硅 C．铝 D．钙

【答案】A

【2018年上海崇明区一模】**45**．有关氧分子、氧原子的描述正确的是

A．一个氧原子的质量是16g

B．16g氧原子和16g氧分子中含相同的氧原子数

C．氧原子的摩尔质量在数值上等于氧原子的质量

D．氧原子的相对原子质量就是1mol氧原子的质量

【答案】B

【2018年上海黄埔区一模】27. 元素符号与名称都正确的是

 A. H2：氢元素B. HG：汞元素 C. He2：氦元素 D. Ag：银元素

【答案】D

【2018年上海黄埔区一模】37. 干冰可以用于人工降雨，当飞机播洒干冰后，云层中二氧化碳分子不发生的变化是

A. 分子间的间隔 B. 分子运动速率

C. 物理性质 D. 化学性质

【答案】A

【2018年上海黄埔区一模】39. 属于同素异形体的是 （ ）

A. 氢气与液态氢 B. 水与冰

C. 二氧化硫与三氧化硫 D. 石墨与C60

【答案】D

【2018年上海黄埔区一模节选】47. 化学与生活密切相关。

①右图是营养药品的部分说明。说明中的“铁”指的是 （1） （填“单质”、“元素”或“分子”）；丙酸钠是由 （2） 种元素组成。

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **营养成分** | **每片含量** | **每100g含量** |
| **铁Fe** | 6.70mg | 1.12g |
| **丙酸钠C3H5O*x*Na** | 0.23mg | 45.50mg |

【答案】元素；四

【2018年上海金山区一模】3．既能表示一种元素，还能表示由这种元素组成的单质的符号是（ ）

A.Cu B．H C．O D．Cl

【答案】A

【2018年上海金山区一模】8．能保持二氧化碳的化学性质的微粒符号是（ ）

1. O2  B．CO2 C．C D．C和O

【答案】B

【2018年上海金山区一模】12．用微粒的相关知识加以解释的现象或事实，错误的是（ ）

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|   | 现象或事实 | 解释 |
| A | 热胀冷缩                 | 原子或分子大小随温度改变而改变 |
| B | 100mL水和100mL酒精混合后体积小于200mL |  分子之间有间隔 |
| C | 氧气可供人呼吸，二氧化硫有毒 | 构成物质的分子不同，物质的性质不同 |
| D | 湿衣服晾干 | 分子在不断运动 |

【答案】A

【2018年上海金山区一模】25．关于分子与原子的说法正确的是（ ）

A．分子的质量一定比原子的质量大

B．分子可直接构成物质，而原子要先构成分子才能构成物质

C．分子能保持物质的化学性质，原子不能保持物质的化学性质

D．分子在化学变化中可分解成原子，这些原子又可重新组合构成新的分子

【答案】D

【2018年上海青浦区一模】5．市场上销售的加钙食盐、加锌食盐、加碘食盐中，“钙、锌、碘”是指（ ）

A．分子 B．原子 C．元素 D．单质

【答案】C

【2018年上海青浦区一模】6．下列对符号“Mg”表示的意义说法错误的是（ ）

A．1个镁元素 B．1个镁原子 C．金属镁 D．镁元素

【答案】A

【2018年上海青浦区一模】13．下列现象的微观解释中，错误的是（ ）

A.氢气和液氢都可做燃料——相同物质的分子，其化学性质相同

B.“墙内开花墙外香” ——分子在不断的运动

C.水烧开后易把壶盖冲起——温度升高，分子变大

D.用水银温度计测量体温原理——温度升高，原子间隔变大

【答案】C

【2018年上海松江区一模】29．表示2个氧原子的是 （ ）

A．O2 B．NO2 C．2O D．2O2

【答案】C

【2018年上海松江区一模】32．与石墨互为同素异形体的是（ ）

A．木炭 B．金刚石 C．活性炭 D．焦炭

【答案】B

【2018年上海松江区一模】37．水结成冰时体积变大，说明（ ）

A．分子变大了 B．分子停止运动 C．有新分子生成 D．分子间隙变大

【答案】D

【2018年上海徐汇区一模】5.属于同素异形体的一组物质是（ ）

A.干冰与二氧化碳 B．水与双氧水 C．石墨与金刚石 D．煤与煤气

【答案】C

【2018年上海徐汇区一模】17．对分子、原子的表述错误的是（ ）

A．原子、分子都能直接构成物质 B．氮分子是保持氮气化学性质的最小微粒

C．分子之间有间隔，而原子之间没有 D．原子是化学变化中的最小微粒

【答案】C

【2018年上海徐汇区一模】20．从分子或原子的角度分析并解释下列现象，其中正确的是（ ）

A．铜在空气中加热变黑——铜原子的化学性质发生了变化

B．温度计中的水银热胀冷缩——原子变大或变小

C．搜救犬通过闻气味找到搜寻的目标——分子在不断运动

D．一氧化碳有毒，二氧化碳无毒——构成物质的元素不同

【答案】C

【2018年上海杨浦区一模】2．氖的元素符号是（ ）

A．N B．Na C．Ne D．He

【答案】C

【2018年上海杨浦区一模】4．属于同素异形体的是（ ）

A．镁条和镁粉 B．CO和CO2 C．金刚石与石墨 D．冰和干冰

【答案】C

【2018年上海杨浦区一模】5．下列元素中，摄入不足会引起贫血的是（ ）

A．I B．Fe C．Ca D．Zn

【答案】B

【2018年上海长宁区一模】3.人体中含量最多的元素是（ ）

1. Ca B. C C. Fe D. O

【答案】D

【2018年上海长宁区一模】9.互为同素异形体的一组物质是（ ）

A. 生石灰与碳酸钙 B. 金刚石和石墨

C. 水和过氧化氢 D. 冰和干冰

【答案】B

【2018年上海长宁区一模】13.有关分子、原子的说法正确的是（ ）

A. 分子是保持物质性质的一种微粒 B. 化学变化中分子、原子都可分

C. 分子的质量一定比原子的质量大 D. 原子是化学变化中的最小微粒

【答案】D