密 封 线

（装订线内不要答题）

2010—2011 学年度第一学期期末考试

化 学

2011.01

题号	一	二	三	四	五	总分
分数						

本试卷 1~8 页，满分 100 分，考试时间 90 分钟。

可能用到的相对原子质量：C—12 O—16 Na—23 Al—27 Cl—35.5

评卷人	得分

一、 选择题（本题共 18 小题，每小题 1 分，共 18 分）

说明：每小题只有一个选项符合题意

1. 我们生活在千姿百态的物质世界里，各种物质之间存在着不断的变化。下列生活中的常见变化中，属于物理变化的是 （ ）

A. 纸张燃烧 B. 冰雪融化 C. 食物腐烂 D. 铁钉生锈

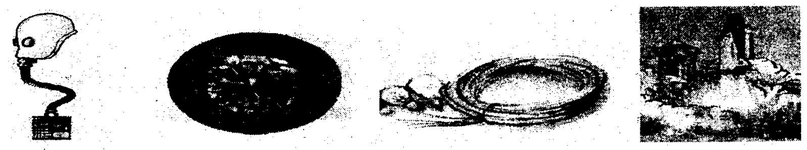
2. 海水是重要的资源，每千克海水中约含有钠 10.62 g、镁 1.28 g、钙 0.40 g 等。这里的“钠、镁、钙”指的是 （ ）

A. 原子 B. 分子 C. 元素 D. 单质

3. 空气中含量较少且化学性质很不活泼的气体是 （ ）

A. 氧气 B. 二氧化碳 C. 氮气 D. 稀有气体

4. 物质的用途和性质密切相关。下列用途主要是利用其化学性质的是 （ ）



A. 活性炭用于防毒面具 B. 金刚石作装饰品 C. 铜丝作导线 D. 氢气作高能燃料

5. 下列物质中属于氧化物的是 （ ）

A. 氮气 B. 高锰酸钾 C. 干冰 D. 矿泉水

6. 吸烟有害健康，非吸烟者往往会因吸烟者吸烟而造成被动吸烟，是因为 （ ）

A. 分子在不断运动 B. 分子之间有间隔

C. 分子的体积很小 D. 分子的质量很小

7. 下列物质中，不属于空气污染物的是 （ ）

A. 一氧化碳 B. 二氧化碳 C. 二氧化氮 D. 臭氧

8. 下列化学用语与含义相符的是 （ ）

A. 20—2 个氧元素 B. P_2O_5 — 五氧化二磷

C. H_2—2 个氢原子 D. $\overset{+2}{Ca}$—钙离子

9. 五氧化二碘（化学式为 I_2O_5）常用来测定空气中一氧化碳的含量，I_2O_5 中碘元素化合价为 （ ）

A. -5 B. +5 C. +3 D. +2

10. 下列突发事故的处理措施正确的是 （ ）

A. 有人不慎跌入含有大量二氧化碳的深洞中，不采取任何防护措施，立即下洞救人

B. 厨房中的煤气大量泄露时，立即关闭气阀，不能打开抽油烟机排气

C. 经常用水冲洗自行车可防止生锈

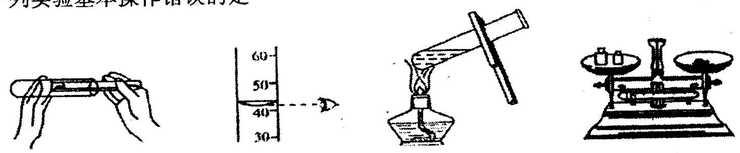
D. 图书档案起火，用大量水浇灭

11. 下列关于原子的叙述中，错误的是 （ ）

A. 原子呈电中性 B. 原子是实心球体

C. 原子由原子核与核外电子构成 D. 原子可以构成分子

12. 下列实验基本操作错误的是 （ ）



A B C D

13. 某发电厂烟气处理的新工艺：$CH_4+2NO_2=N_2+X+2H_2O$，则X的化学式为（ ）

A. CO B. CO_2 C. O_2 D. C

14. 炭雕（主要成分是木炭）是一种集观赏与空气净化于一体的工艺品，下列说法错误的是

A. 炭雕摆设要远离火源 B. 炭雕艺术品可以长久保存 （ ）

C. 炭雕是轻质透明的固体 D. 炭雕能吸附室内有害气体

15. 下图是元素周期表中的一格，依据图中的信息得到的下列认识错误的是 （ ）

A. 该元素原子的质子数为 14

B. 该元素属于非金属元素

C. 该元素一个原子的原子核外有 14 个电子

D. 该元素的原子质量为 28.09

16. 下列有关能源的说法正确的是 （ ）

A. 氢能源没有污染并且成本低，现已普遍使用

B. 乙醇汽油既节约石油资源，又能促进农业发展

C. 地球上天然气储量相当大，取之不尽用之不竭

D. 核电站一旦发生泄露，放射性物质危害极大，因此应禁止使用核能

17. 化学使人类生活更加丰富多彩，如打火机就给人们生活带来了方便，下列有关打火机的主要燃料丁烷(C_4H_{10})的说法中，错误的是 （ ）

A. 从性质上看：丁烷具有可燃性

B. 从变化上看：丁烷完全燃烧只生成水

C. 从组成上看：丁烷由碳、氢两种元素组成

D. 从结构上看：一个丁烷分子由 4 个碳原子、10 个氢原子构成

18. 下列对金属和金属材料的认识中，错误的是 （ ）

A. 生铁和钢的性能完全相同 B. 铁粉作双吸剂和铁生锈的原理相同

C. 赤铁矿的主要成分是 Fe_2O_3 D. 回收废旧金属有利于节约金属资源