

大连市2013年初中毕业升学模拟试卷(三)

化学

相对原子质量: H—1 C—12 N—14 O—16 S—32 Cl—35.5

一、选择题(本题共15小题,每小题1分,共15分)

说明:每小题只有一个选项符合题意。

- 下列变化中,属于化学变化的是
A. 空气液化 B. 矿石粉碎 C. 高粱酿酒 D. 海水晒盐
- 家庭使用的食醋主要成分是醋酸,化学式为 CH_3COOH 。醋酸不属于
A. 化合物 B. 氧化物 C. 酸 D. 有机物
- 地壳中含量最多的金属元素是
A. 氧 B. 铁 C. 硅 D. 铝
- 核电荷数多于核外电子数的一定是
A. 分子 B. 原子 C. 阳离子 D. 阴离子
- 下列气体与空气混合后遇明火,可能发生爆炸的是
A. 氧气 B. 氮气 C. 甲烷 D. 氦气
- 下列氮的氧化物中,氮元素含量最高的是
A. NO B. NO_2 C. N_2O D. N_2O_3
- 下列两种物质混合后,不能得到溶液的是
A. 水和酒精 B. 豆油和水 C. 汽油和碘 D. 酒精和碘
- 羟基磷酸钙是骨骼、牙齿坚硬的支架,化学式为 $[\text{Ca}_{10}(\text{PO}_4)_6(\text{OH})_2]$,其中 PO_4 (磷酸根)的化合价为
A. -3 B. 0 C. +1 D. +3
- 下列各组元素中,都是人体必需的微量元素是
A. 铁、硒、氟 B. 锌、氮、碘 C. 铁、铅、氯 D. 铝、氢、钾
- 人体呼出气体不具有的性质是
A. 能支持燃烧 B. 能与食盐水反应 C. 能使澄清石灰水浑浊 D. 能使石蕊变红
- 关于水的净化,下列说法不正确的是
A. 吸附可以除去水中的异味 B. 蒸馏后得到的蒸馏水是软水 C. 过滤主要是除去水中难溶性杂质 D. 自来水的净化过程是沉淀、过滤、吸附、蒸馏
- 下列关于塑料的说法中,不正确的是
A. 塑料是一种化工产品 B. 塑料产品易于加工 C. 塑料一般不导电 D. 塑料抗腐蚀能力差

化学 第9页

13. 下列说法中,正确的是

- 糖类食物是指有甜味的食物
- 人体消耗的能量主要来自蛋白质
- 花生、大豆、肥肉等含有较多的油脂
- 人体需要大量的维生素,所以要多吃水果和蔬菜

14. 下列关于金刚石、石墨、 C_{60} 的叙述中,正确的是

- 它们都是由原子构成
- 它们的化学性质相同
- 构成它们的原子大小不同
- 它们原子的排列方式相同

15. 有甲、乙、丙、丁四种金属。只有甲在自然界主要以单质形态存在。丁盐的水溶液不能用乙制的容器盛放,但可以用丙制的容器盛放。这四种金属的活动性由强到弱的顺序是

- 甲>乙>丁>丙
- 丙>丁>乙>甲
- 乙>丁>丙>甲
- 丙>乙>丁>甲

二、填空题(本题共5小题,每空1分,共25分)

16. 酒精灯是实验室常用于给物质加热的仪器。

(1) 从燃烧条件分析,用火柴点燃酒精灯的作用是_____。

(2) 酒精的化学式为 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$,酒精中碳、氢、氧三种元素的质量比为(化成最简整数比) ①_____,碳元素的质量分数为(精确到0.1%) ②_____。

(3) 熄灭酒精灯时,用灯帽盖灭,其灭火原理是_____。

17. 汽车尾气中含有: A. 二氧化碳、B. 一氧化碳、C. 碳氢化合物、D. 氮的氧化物,及其他物质。

(1) 汽车主要以汽油或柴油为燃料,在汽车尾气中除上述列出的物质外,还有一种未列出的主要气体是_____。

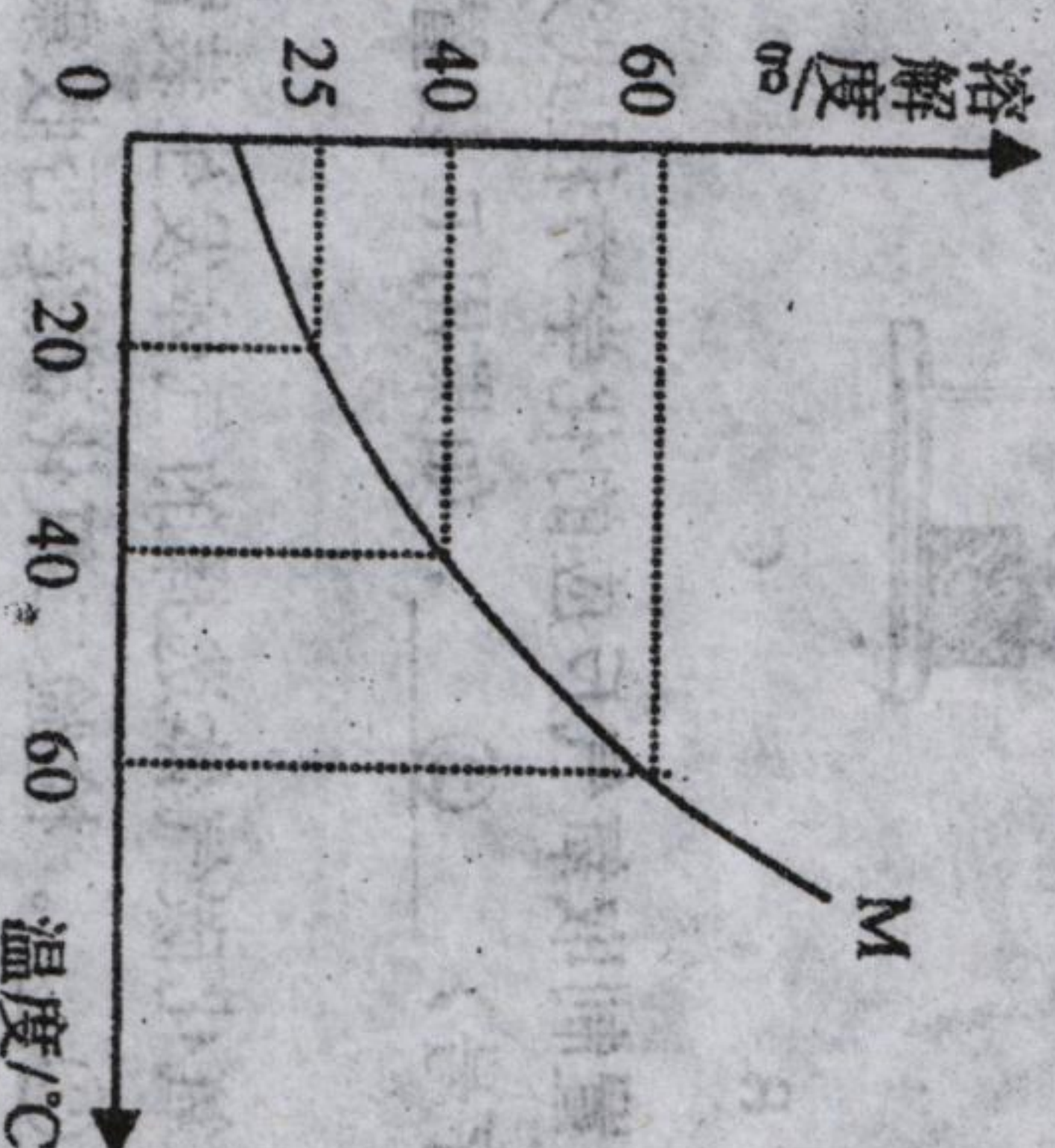
(2) 上述列出的物质中,由于未燃烧而产生的污染物是(填序号,下同) ①_____;由于燃烧不完全而产生的污染物是 ②_____,在空气中能够产生酸雨的是 ③_____;产生温室效应的主要气体是 ④_____。

18. 右图是物质M的溶解度曲线。

(1) 40°C 时,将100g水加入到60gM物质中,充分溶解后所得溶液质量为 ①_____g,将温度升高到 70°C ,此时溶液的溶质质量分数为 ②_____,此时,溶液(填“是”或“不是”) ③_____饱和溶液。

(2) 要使接近饱和的M溶液变为饱和溶液,在保持溶质质量分数不变的情况下,采用的方法是_____。

(3) 20°C 时,80gM的饱和溶液中含有溶质_____g。



化学 第10页