

中考化学考前必备知识清单（二）——易错易混点（默写+答案）

知识清单 02 易错易混点

一、易错写的关键字

- | | | |
|--------------|---------------|---------------|
| (1) 铁夹台 () | (2) 长劲漏斗 () | (3) 椎型瓶 () |
| (4) 纸槽 () | (5) 量桶 () | (6) 药题 () |
| (7) 棉花 () | (8) 金钢石 () | (9) 坩锅钳 () |
| (10) 肥泉水 () | (10) 活性碳 () | (11) 蒸溜水 () |
| (12) 氯化纳 () | (13) 高猛酸钾 () | (14) 碳酸氢氨 () |
| (15) 天然气 () | (16) 混浊 () | (17) 原素 () |
| (18) 摧化剂 () | (19) 混和物 () | (20) 饱和溶液 () |

二、易错易混点

- (1) 用托盘天平称量氢氧化钠固体时，可将其放在纸上称量。() ()
- (2) 用量筒量取液体时仰视读数导致实际体积偏小。() ()
- (3) 白色物质造成的污染称为白色污染。() ()
- (4) 氧气约占空气质量的 21%。() ()
- (5) 氧气具有可燃性，可用作燃料。() ()
- (6) 鱼能在水中生活说明氧气易溶于水。() ()
- (7) 稀有气体化学性质极不活泼，不和任何物质反应。() ()
- (8) 铁丝在氧气中燃烧现象是：火星四射，生成四氧化三铁。() ()
- (9) 红磷燃烧产生大量白雾。() ()
- (10) 空气污染物 CO_2 是引起温室效应加剧的主要原因。() ()
- (11) 空气质量指数越大，空气质量越好。() ()
- (12) 分子可分，原子不可分。() ()
- (13) 水结成冰，则水分子停止运动。() ()
- (14) 金刚石、石墨、 C_{60} 都是由碳原子构成的 () ()

- (15) 石墨转变成金刚石是物理变化 () ()
- (16) H_2O_2 由氢分子和氧分子构成 () ()
- (17) 氧气、铁粉都是由分子构成的。 () ()
- (18) 带电的粒子一定是离子。 () ()
- (19) 质子数相同的一类粒子是同种元素。 () ()
- (20) 原子核是由质子和中子构成的，所以所有原子核中一定含有质子和中子。 () ()
- (21) 原子不显电性，故原子内一定不存在带电的粒子。 () ()
- (22) 原子可以构成分子，故原子一定比分子小。 () ()
- (23) 金刚石、石墨、木炭、活性炭均属于碳单质。 () ()
- (24) Fe^{+3} 表示铁离子。 () ()
- (25) 同种元素组成的物质一定是单质。 () ()
- (26) 人体中含量最高的元素是钙。 () ()
- (27) 地壳中含量最多的元素是硅。 () ()
- (28) 铁、硒、钙都是人体必需的微量元素。 () ()
- (29) 缺碘和碘过量均会引起甲状腺肿大。 () ()
- (30) 氧化物中一定含有氧元素，则含有氧元素的化合物一定就是氧化物。 () ()
- (31) 碳元素能形成多种单质和化合物，其化合物都是有机物。 () ()
- (32) 制取 CO_2 的药品是 CaCO_3 和 HCl 。 () ()
- (33) 盐酸与块状石灰石反应能制取 CO_2 ，则稀硫酸也能与块状石灰石反应制取 CO_2 。 () ()

- (34) 用燃着的木条伸进某瓶气体中，木条熄灭，该气体一定是 CO_2 。() ()
- (35) 将带火星的木条伸入集气瓶中，若木条熄灭，则二氧化碳已集满。() ()
- (36) 澄清透明的水可以直接作为饮用水。() ()
- (37) 过滤可以将硬水转换成软水。() ()
- (38) 软水一定是纯净物，硬水一定是混合物。() ()
- (39) 降低物质的着火点，是灭火的方法之一。() ()
- (40) 扇子扇蜡烛一扇就灭，是因为降低了石蜡的着火点。() ()
- (41) 点燃可燃性气体一定会引起爆炸。() ()
- (42) 室内着火，要打开门窗通风。() ()
- (43) 家用电器着火，喷水浇灭。() ()
- (44) 室内煤气泄漏，立即开灯查看，并开窗通风。() ()
- (45) 油锅着火，立即用水浇灭。() ()
- (46) 用水灭火的原理是降低可燃物的着火点。() ()
- (47) 进入废弃的沼气池，先进行灯火试验。() ()
- (48) 厨房燃气泄漏后，立即打开排气扇通风。() ()
- (49) 铜粉在空气中加热质量增加，不遵守质量守恒定律。() ()
- (50) 除去 CO_2 中少量的 CO ，可用燃烧法除去。() ()
- (51) 除去 N_2 中少量的 O_2 ，可通过灼热的碳粉。() ()
- (52) 反应前后质量没变的物质一定是催化剂。() ()
- (53) 纯铁比生铁的硬度更大，熔点更高。() ()
- (54) 生铁中含碳量为 2%~ 4.3%。() ()

- (55) 铁制品在沿海地区比在沙漠地区生锈快。() ()
- (56) 把质量相同的铁粉与锌粒放入同体积同浓度的盐酸中比较反应快慢。() ()
- (57) 用固体药品配制溶液时, 若量筒中的水没有倒干净, 会导致溶质质量分数偏大。() ()
- (58) 使石蕊变红的溶液一定是酸溶液。() ()
- (59) 有盐和水生成的反应一定是中和反应。() ()
- (60) 盐和碱中一定含有金属元素。() ()
- (61) 纯碱属于盐, 火碱属于碱。() ()
- (62) 铵态氮肥不能与草木灰混合施用。() ()
- (63) 用水鉴别硝酸铵和氯化钠固体。() ()
- (64) 等质量等质量分数的 NaOH 溶液和 HCl 溶液混合, pH=7。() ()
- (65) 不能用铁制容器配置和盛放农药波尔多液。() ()
- (66) 无机盐、蛋白质、水都是能提供能量的营养素。() ()
- (67) 人体缺乏维生素 A, 会引起夜盲症; 缺乏维生素 C, 会引起坏血病。() ()
- (68) 维生素对人体有益, 可大量摄入。() ()
- (69) 水果富含维生素, 牛奶富含蛋白质。() ()
- (70) 玻璃钢、碳纤维、石棉网、钢筋混凝土均属于复合材料。() ()
- (71) 钢铁、硬铝和黄铜都是合金。() ()
- (72) 合成纤维、合金、合成橡胶都是合成材料。() ()
- (73) 酸雨是指 pH<7 的降水。() ()