

【一化基础大合集】【钠及其化合物】【易错汇总】6 钠的重要性质之高考 20 问

钠及其化合物的重要性质

1. 重要反应方程式

2. 重要用途

钠及其化合物之高考 20 问

- (1) (广东新高考)  $\text{Na}_2\text{O}_2$  放入水中:  $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{O}_2\uparrow$  ( )
- (2) (江苏高考) 室温下,  $\text{Na}$  在空气中反应生成  $\text{Na}_2\text{O}_2$  ( )
- (3) (山东新高考) 小苏打用作食品膨松剂涉及氧化还原反应 ( )
- (4) (天津高考) 盐碱地 (含较多  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  等) 不利于作物生长, 可施加熟石灰进行改良 ( )
- (5) (浙江选考) 用  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液鉴别  $\text{CaCl}_2$  溶液、 $\text{NaCl}$  溶液和稀硫酸 ( )
- (6) (江苏高考) 因为  $\text{NaHCO}_3$  受热易分解, 所以可用于制胃酸中和剂 ( )
- (7) (天津高考) 溶解度:  $\text{Na}_2\text{CO}_3 < \text{NaHCO}_3$  ( )
- (8) (全国II卷) 碳酸钠可用于去除餐具的油污 ( )
- (9) (江苏高考)  $\text{Na}_2\text{O}_2$  吸收  $\text{CO}_2$  产生  $\text{O}_2$ , 可用作呼吸面具供氧剂 ( )
- (10) (浙江高考) 钾、钠、镁等活泼金属着火时, 不能用泡沫灭火器灭火 ( )
- (11) (广东高考) 23 克  $\text{Na}$  与足量  $\text{H}_2\text{O}$  反应完全后可生成  $N_A$  个  $\text{H}_2$  分子 ( )
- (12) (北京高考) 热稳定性:  $\text{Na}_2\text{CO}_3 > \text{NaHCO}_3$  ( )
- (13) (天津高考) 灼烧白色粉末, 火焰呈黄色, 证明原粉末中有  $\text{Na}^+$ , 无  $\text{K}^+$  ( )
- (14) (四川高考) 标准状况下, 5.6 L  $\text{CO}_2$  与足量  $\text{Na}_2\text{O}_2$  反应转移的电子数为  $0.5N_A$  ( )
- (15) (福建高考) 小苏打是面包发酵粉的主要成分之一 ( )

(16) (北京高考) 将 Na 块放入水中, 产生气体:  $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow$  ( )

(17) (新课标II) 钠与  $\text{CuSO}_4$  溶液反应:  $2\text{Na} + \text{Cu}^{2+} = \text{Cu} \downarrow + 2\text{Na}^+$  ( )

(18) (安徽高考) 工业上通过电解氯化钠溶液制备金属和氯气 ( )

(19) (安徽高考) 用铂丝蘸取少量某溶液进行焰色反应, 火焰呈黄色,

该溶液一定是钠盐溶液 ( )

(20) (海南高考) 一定条件下, 2.3 克的 Na 完全与  $\text{O}_2$  反应生成 3.6 克产物时

失去的电子数为  $0.1N_A$  ( )