化学答案

一、选择题

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
D	C	B	C	A	D	B	C	D	C
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
B	D	A	C	B	C	D	B	B	A
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30
D	B	A	A	C	A	D	D	B	A

二、填空题

31.（1）2H;（2）$2SO_2$;（3）MgO;（4）C;

（5）$H_2+CuO\xrightarrow{\Delta}Cu+H_2O$;（6）$CuSO_4 + 5H_2O \rightarrow CuSO_4 \cdot 5H_2O$ 。

32.（7）4;（8）13;（9）$1.204*10^{24}$;（10）2：1;

33.（11）过滤;（12）玻璃棒，漏斗,两个烧杯;（13）吸附作用;

（14）杀菌消毒;（15）d; （16）$2H_2O\xrightarrow{通电}2H_2\uparrow+O_2\uparrow$;（17）分解反应;

（18）H_2;（19）负极;（20）2：1;（21）O,H;（22）淡蓝色;（23）$2H_2+O_2\xrightarrow{点燃}2H_2O$;

34.（24）t_1 （25）40g/100g 水;（26）A;（27）20≤a＜40;

（28）降温结晶/冷却热的饱和溶液;（29）降温/加入溶质 A/蒸发溶剂;

（30）生石灰与水反应放热，使 c 溶解度下降;（31）C>B>A;（32）$\frac{60}{60+100}$.

35.（1）长颈漏斗;（2）铁架台;（3）B;（4）试管中液面下降，漏斗中液面上升，固液分离，反应停止;（5）AB; （6）$2KClO_3\xrightarrow[\Delta]{MnO2}2KCl+3O_2\uparrow$

（7）c; （8）反应速率过快，来不及收集; （9）10g（计算过程略）

36.（10）黑色固体变红，澄清石灰水变浑浊;（11）$CO+CuO\xrightarrow{\Delta}Cu+CO_2$;（12）

$C+2CuO\xrightarrow{高温}2Cu+CO_2\uparrow$;（13）还原性;（14）预先通入 CO;（15）排尽空气，防止爆炸;（16）a;（17）金属铝也具有还原性;

37.（18）H_2CO_3和 HCl;（19）检验 CO_2;（20）$Ca(OH)_2+CO_2\rightarrow CaCO_3\downarrow+H_2O$;

（21）不可燃，不助燃，密度比空气大;（22）bc 不变红,d 先变红，a 后变红;

获取2019全市中考一模解析，请添加小U老师并备注“行政区+年级+昵称”，
小U老师拉你进群哦~

特别感谢：新东方初中理化组老师
张鸣、张露薇、方凯

新东方优能中学