

25 秋新课改九年级化学 | 中考复习

推断题常用“题眼”归纳

以物质特征颜色为突破口

(1) 固体颜色:

_____〔黑色〕;

_____〔红色〕;

_____〔绿色〕;

_____〔蓝色〕。

(2) 溶液颜色:

_____〔蓝色〕;

_____〔浅绿色〕;

_____〔黄色〕。

(3) 火焰颜色:

S 在 _____ 中燃烧〔蓝紫色〕;

S、H₂ 在 _____ 中燃烧〔淡蓝色〕;

T、CO、CH₄ 在 _____ 中燃烧〔蓝色〕。

(4) 沉淀颜色:

_____〔白色〕;

_____〔蓝色〕; _____〔红褐色〕。

以物质特征状态为突破口

常见固体单质有 _____;

气体单质有 _____₂;

无色气体有 _____;

常温下呈液态的物质有 _____。

以物质特征反响条件为突破口

点燃〔有 ___ 参加的反响〕；

通电〔电解 _____〕；

催化剂〔_____ 分解制 O₂〕；

高温〔_____, _____ 复原 CuO、_____〕；

加热〔_____ 等的分解, _____ 复原 _____〕。

以物质特征现象为突破口

(1) 能使澄清石灰水变浑浊的无色无味气体是 _____。

(2) 能使黑色 CuO 变__〔或红色 Fe₂O₃ 变__〕的气体是__或__, 固体是__。

(3) 能使燃烧着的木条正常燃烧的气体是_____, 燃烧得更旺的气体是__, 熄灭的气体是_____或__；能使带火星的木条复燃的气体是__。

(4) 能使白色无水 CuSO₄ 粉末变蓝的气体是_____。

(5) 在 O₂ 中燃烧火星四射的物质是__。

(6) 在空气中燃烧生成_____和_____的物质是有机物, 如 CH₄、C₂H₅OH 等。

(7) 能溶于盐酸或稀 HNO₃ 的白色沉淀有 CaCO₃、BaCO₃；不溶于稀 HNO₃ 的白色沉淀有 AgCl、BaSO₄。

以元素或物质之最为突破口

(1) 地壳中含量最多的元素是__, 含量最多的金属元素是__。

(2) 人体中含量最多的元素是__。

- (3) 空气中含量最多的元素是 ___。
- (4) 形成化合物最多的元素是 ___。
- (5) 质子数最少的元素是 ___。
- (6) 相对分子质量最小、密度也最小的气体是 ___。
- (7) 相对分子质量最小的氧化物是 ___。
- (8) 自然界中硬度最大的物质是 ___。
- (9) 空气中含量最多的气体是 ___。
- (10) 最简单的有机物是 ___。
- (11) 最常用的溶剂是 ___。
- (12) 人体中含量最多的物质是 ___。

溶液 颜色	_____	CuSO ₄ 、Cu(NO ₃) ₂ 等含 Cu ²⁺ 的溶液
	_____	FeCl ₂ 、Fe(NO ₃) ₂ 、FeSO ₄ 等含 Fe ²⁺ 的溶液
	_____	FeCl ₃ 、Fe(NO ₃) ₃ 、Fe ₂ (SO ₄) ₃ 等含 Fe ³⁺ 溶液
	_____	KMnO ₄ 溶液
火焰 颜色	_____	H ₂ 、S〔空气中〕
	_____	CO、CH ₄
	_____	S〔氧气中〕
常见 气体	_____	O ₂ 、N ₂ 、H ₂ 、CO、CO ₂ 、CH ₄
	_____	SO ₂ 、NH ₃ 、HCl
常见	_____	硫磺〔S〕

固体	_____	高锰酸钾〔KMnO ₄ 〕、碘〔I ₂ 〕
	_____	Cu ₂ (OH) ₂ CO ₃ 〔铜绿〕
	_____	Cu(OH) ₂
	_____	Fe(OH) ₃
	_____	Cu、赤铁矿、铁锈主要成分(Fe ₂ O ₃)、红磷(P)
	_____	Fe ₃ O ₄ 、CuO、MnO ₂ 、C粉、Fe粉
	_____〔可溶于酸〕	CaCO ₃ 、BaCO ₃ 、Mg(OH) ₂
	_____〔不溶于酸〕	BaSO ₄ 、AgCl
元素之最	1. 地壳〔人体〕中含量最多的非金属元素是____〔O〕	
	2. 地壳中含量最多的金属元素是____〔Al〕	
	3. 人体中含量最多的金属元素是____〔Ca〕	
	4. 形成化合物最多的元素是____〔C〕	
其它	1. 使带火星木条复燃的气体是____	
	2. 使澄清石灰水变浑浊的气体是____，但通入CO ₂ 后变浑浊的溶液不肯定是____水，也可以是____溶液。	
	3. 最简单的有机物是甲烷____	
	4. 天然最硬的物质是____	

	<p>5. 吸水后由白变蓝的是_____</p> <p>6. 最常见的液态物质是____、相对分子质量最小的氧化物是_____</p> <p>7. 常用的食品干燥剂是生石灰_____</p> <p>8. 常用的食品脱氧剂是__粉</p> <p>9. 与酸反应有 CO₂ 产生的物质是_____〔或_____〕</p> <p>10. 与碱反应〔研磨〕有 NH₃ 产生的物质是____〔_____〕</p> <p>11. 常温下唯一有氨味的铵态氮肥是_____〔_____〕</p>
--	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

<p>一些常用物质的相对分子质量</p>	<p>H₂O-__； CO₂-__； CaCO₃-__； HCl____</p> <p>__； H₂SO₄-__； NaOH-__； Ca(OH)₂-__；</p>
<p>一些物质的俗称</p>	<p>NaOH-_____；</p> <p>Na₂CO₃-_____</p> <p>_____；</p> <p>Hg-_____；</p> <p>CO₂_____；</p> <p>CaO-_____；</p> <p>Ca(OH)₂-_____；</p> <p>C_____；</p>

CH₄-_____;

C₂H₅OH-_____

九年级化学 | 中考复习 推断题常用“题眼”归纳

以物质特征颜色为突破口

(1) 固体颜色:

Fe、C、CuO、MnO₂、Fe₃O₄〔黑色〕;

Cu、Fe₂O₃〔红色〕;

Cu₂(OH)₂CO₃〔绿色〕;

CuSO₄·5H₂O〔蓝色〕。

(2) 溶液颜色:

CuCl₂、CuSO₄〔蓝色〕;

FeCl₂、FeSO₄〔浅绿色〕;

FeCl₃、Fe₂(SO₄)₃〔黄色〕。

(3) 火焰颜色:

S 在 O₂ 中燃烧〔蓝紫色〕;

U、H₂ 在空气中燃烧〔淡蓝色〕;

V、CO、CH₄ 在空气中燃烧〔蓝色〕。

(4) 沉淀颜色:

BaSO₄、AgCl、CaCO₃、BaCO₃〔白色〕;

Cu(OH)₂〔蓝色〕; Fe(OH)₃〔红褐色〕。

以物质特征状态为突破口

常见固体单质有 Fe、Cu、C、S；

气体单质有 H₂、N₂、O₂；

无色气体有 H₂、N₂、O₂、CO、CO₂、CH₄、SO₂；

常温下呈液态的物质有 H₂O。

以物质特征反响条件为突破口

点燃〔有 O₂ 参加的反响〕；

通电〔电解 H₂O〕；

催化剂〔KClO₃ 分解制 O₂〕；

高温〔CaCO₃ 分解，C、CO 复原 CuO、Fe₂O₃〕；

加热〔KClO₃、KMnO₄、Cu₂(OH)₂CO₃ 等的分解，H₂ 复原 CuO、Fe₂O₃〕。

以物质特征现象为突破口

(1) 能使澄清石灰水变浑浊的无色无味气体是 CO₂。

(2) 能使黑色 CuO 变红〔或红色 Fe₂O₃ 变黑〕的气体是 H₂ 或 CO，固体是 C。

(3) 能使燃烧着的木条正常燃烧的气体是空气，燃烧得更旺的气体是 O₂，熄灭的气体是 CO₂ 或 N₂；能使带火星的木条复燃的气体是 O₂。

(4) 能使白色无水 CuSO₄ 粉末变蓝的气体是水蒸气。

(5) 在 O₂ 中燃烧火星四射的物质是 Fe。

(6) 在空气中燃烧生成 CO₂ 和 H₂O 的物质是有机物，如 CH₄、C₂H₅OH 等。

(7) 能溶于盐酸或稀 HNO₃ 的白色沉淀有 CaCO₃、BaCO₃；不溶于稀 HNO₃ 的白色沉淀有 AgCl、BaSO₄。

以元素或物质之最为突破口

- (1) 地壳中含量最多的元素是 O，含量最多的金属元素是 Al。
- (2) 人体中含量最多的元素是 O。
- (3) 空气中含量最多的元素是 N。
- (4) 形成化合物最多的元素是 C。
- (5) 质子数最少的元素是 H。
- (6) 相对分子质量最小、密度也最小的气体是 H₂。
- (7) 相对分子质量最小的氧化物是 H₂O。
- (8) 自然界中硬度最大的物质是金刚石。
- (9) 空气中含量最多的气体是 N₂。
- (10) 最简单的有机物是 CH₄。
- (11) 最常用的溶剂是 H₂O。
- (12) 人体中含量最多的物质是 H₂O。

溶液颜色	<u>蓝色</u>	CuSO ₄ 、Cu(NO ₃) ₂ 等含 Cu ²⁺ 的溶液
	<u>浅绿色</u>	FeCl ₂ 、Fe(NO ₃) ₂ 、FeSO ₄ 等含 Fe ²⁺ 的溶液
	<u>黄色</u>	FeCl ₃ 、Fe(NO ₃) ₃ 、Fe ₂ (SO ₄) ₃ 等含 Fe ³⁺ 溶液
	<u>紫红色</u>	KMnO ₄ 溶液
火焰颜色	<u>淡蓝色</u>	H ₂ 、S〔空气中〕
	<u>蓝色</u>	CO、CH ₄
	<u>蓝紫色</u>	S〔氧气中〕

常见气体	<u>无色无味</u>	O ₂ 、N ₂ 、H ₂ 、CO、CO ₂ 、CH ₄
	<u>有刺激性气味</u>	SO ₂ 、NH ₃ 、HCl
常见固体	<u>黄色</u>	硫磺〔S〕
	<u>暗紫色</u>	高锰酸钾〔KMnO ₄ 〕、碘〔I ₂ 〕
	<u>绿色</u>	Cu ₂ (OH) ₂ CO ₃ 〔铜绿〕
	<u>蓝色沉淀</u>	Cu(OH) ₂
	<u>红褐色沉淀</u>	Fe(OH) ₃
	<u>红色</u>	Cu、赤铁矿、铁锈主要成分(Fe ₂ O ₃)、红磷(P)
	<u>黑色</u>	Fe ₃ O ₄ 、CuO、MnO ₂ 、C粉、Fe粉
	<u>白色沉淀</u> 〔可溶于酸〕	CaCO ₃ 、BaCO ₃ 、Mg(OH) ₂
	<u>白色沉淀</u> 〔不溶于酸〕	BaSO ₄ 、AgCl
元素之最	<p>1. 地壳〔人体〕中含量最多的非金属元素是<u>氧</u>〔O〕</p> <p>2. 地壳中含量最多的金属元素是<u>铝</u>〔Al〕</p> <p>3. 人体中含量最多的金属元素是<u>钙</u>〔Ca〕</p> <p>4. 形成化合物最多的元素是<u>碳</u>〔C〕</p>	

其它	<ol style="list-style-type: none"> 1. 使带火星木条复燃的气体是 <u>O₂</u> 2. 使澄清石灰水变浑浊的气体是 <u>CO₂</u>， 但通入 CO₂ 后变浑浊的溶液不肯定是<u>澄清石灰水</u>，也可以是 <u>Ba(OH)₂</u> 溶液。 3. 最简单的有机物是甲烷 <u>CH₄</u> 4. 天然最硬的物质是<u>金刚石〔C〕</u> 5. 吸水后由白变蓝的是<u>无水 CuSO₄</u> 6. 最常见的液态物质是 <u>H₂O</u>、相对分子质量最小的氧化物是 <u>H₂O</u> 7. 常用的食品枯燥剂是生石灰 <u>CaO</u> 8. 常用的食品脱氧剂是 <u>Fe</u> 粉 9. 与酸反响有 CO₂ 产生的物质是<u>碳酸盐〔或 <u>NaHCO₃</u>〕</u> 相关配套资料关注公众号学海无涯甜作舟获取 10. 与碱反响〔研磨〕有 NH₃ 产生的物质是<u>铵盐〔铵态氮肥〕</u> 11. 常温下唯一有氨味的铵态氮肥是 <u>NH₄HCO₃</u>〔<u>碳铵</u>〕
----	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

一些常用物质的相对分子质量	<p>H₂O-<u>18</u>; CO₂-<u>44</u>; CaCO₃-<u>100</u>; HCl-<u>36.5</u>; H₂SO₄-<u>98</u>; NaOH-<u>40</u>; Ca(OH)₂-<u>74</u>;</p>
一些物	<p>NaOH-<u>烧碱、火碱、苛性钠</u>;</p>

质的俗称	Na_2CO_3 - <u>纯碱、苏打</u> ; NaHCO_3 - <u>小苏打</u> ; Hg - <u>水银</u> ; CO_2 - <u>干冰</u> ; CaO - <u>生石灰</u> ; $\text{Ca}(\text{OH})_2$ - <u>熟石灰、消石灰</u> ; CaCO_3 - <u>石灰石、大理石</u> ; CH_4 - <u>沼气、瓦斯、天然气</u> ; $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ - <u>酒精</u>
------	---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------