

20 首化学歌，巧记初中所有化学知识点

1、化合价实质之歌

化合价实质要记准，金正非负单质零；
氢一氧二应记住，正负总价和为零；
许多元素有变价，条件不同价不同。
注：“金正”指金属的化合价通常显正价；
“非负”指非金属的化合价通常显负价。

2、化合价之歌

氢氯钾钠一价银，二价氧钡钙镁锌，
三铝四硅磷五价，二四六硫都齐啦。
谈变价，也不难，二三铁，
二四碳，三二四五氮都有，
二四六七锰来占，铜汞二价最常见。
氟氯溴碘本负一，特殊情况为正七。

3、元素周期表

关于元素周期表可以每五种元素为一句去记忆。
氢、氦、锂、铍、硼；
碳、氮、氧、氟、氖。
钠、镁、铝、硅、磷；
硫、氯、氩、钾、钙……

4、金属活动性顺序表

钾钙钠镁铝锌铁，
锡铅(氢)，
铜汞银铂金。

5、物质溶解性

先念后写再标价，约分之后相交叉。

6、书写化学式之歌

先念后写再标价，约分之后相交叉。

7、化学、物理变化

物理变化不难辨，没有新物质出现；
化学变化则不然，物质本身已改变；
两种变化有区别，有无新物作判断；
两种变化有关联，化变中间有物变；
变化都由性质定，物性化性是关键。

8、短周期元素化合价与原子序数的关系

价奇序奇，价偶序偶

9、化学式书写

一排顺序二标价，价数交叉写右下；
约简价数作角码，化合价规则去检查。

10、化学方程式

左写反应物，右边写生成；
写对化学式，系数来配平；
中间连等号，条件要注清；
生成沉淀气，箭头来标明。
一找元素见面多，二将奇数变成偶；
三按连锁先配平，四用观察配其他；
有氢找氢无氢找氧，奇数配偶变单成双；
出现分数去掉分母，调整系数使之配平。

11、干燥气体

酸干酸，碱干碱，氧化不能干还原，
中性干燥剂，使用较普遍，
只有不反应，干燥就能成。

12、空气组成

空气组成别忘记，主要成分氮氧气；
氮七八氧二一，零点九四是稀气；

还有两个零点零三，二氧化碳和杂气；
体积分数要记清，莫要当成质量比；
还要注意防污染，环保意识要树立。

13、碳酸磷铁在氧气中燃烧的现象

红热木炭剧烈燃烧，发出白光温度很高；
燃硫入氧燃烧变旺，
火焰紫色美丽漂亮，生成气体气味够“呛”；
燃磷入氧现象难忘，浓厚白烟冷却粉状；
铁丝燃烧火星四射，生成熔物固态黑色。

14、氧中燃烧的特点

氧中余烬能复燃，磷燃白色烟子漫，
铁燃火星四射，硫蓝紫光真灿烂。

15、防止铁生锈

铁氧水等互作用，发生复杂之反应，
主要生成氧化铁，还有复杂的成分；
铁锈疏松易吸水，加快生锈的过程，
要想防止铁生锈，保持干燥和洁净；
隔绝空气又防水，表面涂上保护层，
镀金属刷油漆，涂油烤蓝都可以。

16、托盘天平的使用

左物右码先调零，天平一定要放平，
砝码大小顺序夹，完毕归零放盒中。

17、固体药品的取用与溶解

粉末固体用药匙，量多大匙少小匙，
块状固体镊子夹，平放药匙再直立。

18、过滤

过滤操作要知道，一贴二低三紧靠，
一次过滤不澄清，重复操作可奏效。

19、仪器装配

下上左右顺序定，装好检验气密性，
固液小大装药品，拆卸仪器反进行。

20、加热

用前检查灯芯平，烧焦过长都不行；
酒精可加三分二，燃着不能加酒精。
点灯要用火柴点，不能用灯去点灯；
熄灯要用灯帽盖，用嘴吹灯祸易生。

