

如果喝下量比较大的无毒的盐溶液；F₂，Cl₂，Br₂，I₂ 分别与H₂ 反应，在相同条件下，活化分子的物质的量分数最大的是.-股识吧

一、下面哪种液体的浮力最大？（ ）a 盐水 b 油 c 水银如题
谢谢了

是水银，C

二、在标准状况下，相同质量的下列气体体积最大的是?A.氧气
B.氯气 C.氮气 D.二氧化碳

正确答案是C 只要是密度大小 因为质量相等

标准状况下气体的密度和分子质量近似成正比 O₂：16*2=32 Cl₂：35.5*2=71

N₂：14*2=28 CO₂：12+16*2=44 可见氮气密度最小，所以同样密度体积要更大才行
不知道你是高中还是初中如果你是高中你学了摩尔质量那么所有的气体摩尔质量质量都是22.4L/mol也就是说一摩尔的全部气体体积全部相等

三、下列说法中正确的是（ ）A．物体的惯性大小与物体的受力和运动快慢无关
B．时刻就是很短的一段时间

A、惯性是物体的固有属性，它指的是物体能够保持原来的运动状态的一种性质，惯性大小只与物体的质量有关，与其它因素无关，故A正确；

B、时刻是指时间点，在时间轴上对应的是一个点，1分钟内包含无数个时刻，故B错误；

C、根据 $f = \mu FN$ 可知，物体的滑动摩擦力与正压力成正比，故C错误；

D、标量只有大小没有方向，所以质量、路程、时间都是标量，矢量是既有大小又有方向的量，所以力和加速度都是矢量，故D正确． 故选：AD

四、怎样判断两种盐溶液导电能力的强弱

导电能力由溶液的电离程度和浓度决定，举例：1.电离程度如浓硫酸（质量分数为99.8%，以分子的形式存在）导电能力差，没有自由的离子，但加水稀释后硫酸电离成 H^+ 和 SO_4^{2-} ，有自由离子存在，接通电源后，由于离子带电荷，会发生定向移动，产生电流导电。

2.浓度对于溶于水或其他分电解质溶液的强电解质，由于完全电离，所以浓度越大，自由离子的数目越多，参与定向移动的离子就越多，电流越大，导电能力越强。但对于弱电解质来说，在一定范围内有越稀越电离一说，如冰醋酸（纯醋酸），以分子形式存在，向其中不断加水，醋酸分子电离，溶液的导电性逐渐增强，但随着水加入的量逐渐增多，电离出来的离子的浓度减下，但要值得注意的是此时的电离程度还是逐渐增大的，只是加水稀释对浓度的影响更大，此时浓度对导电性的影响更大些。

希望对您有帮助。

五、同文不同的体积的容器中分别装有下列气体A Cl_2 B N_2 C H_2 D O_2 当他们的密度相同时气体的压强的最大的是

选C 根据阿伏伽德罗定律有： $pV=nRT$ ，其中p是压强，V是体积，n是物质的量，R是常数，T是热力学温度 结合密度 $\rho=m/V$ 以及 $m=nM$ 联合得： $\rho M=\text{密度} \times RT$ ，密度相等，温度相等，R又是常数，所以 ρM 是定值，就有压强和摩尔质量（数值上等于分子量）成反比，压强最大的就是分子量最小的，就是氢气，所以选C

六、 F_2 ， Cl_2 ， Br_2 ， I_2 分别与H₂ 反应，在相同条件下，活化分子的物质的量分数最大的是.

F_2

七、判断下列说法是否正确，若不正确，请举例说明或说明理由。 1.酸的溶液显酸性，显酸性的是酸溶液。

1.酸的溶液显酸性，正确。

因为是酸必定会电离出 H^+ ，使溶液显酸性，如常见酸 H_2SO_4 ， HNO_3 ， CH_3COOH

H等等，不管酸性强弱，酸必显酸性。

但反过来说错误，因为部分盐溶液因为水解也能使溶液呈酸性（水解指盐电离出的离子结合了水电离出的H⁺和OH⁻生成弱电解质分子的反应。

）弱碱离子能把持着从水中电离出来的氢氧根离子，破坏了水的电离平衡，使得水的电离正向移动，结果溶液中的氢离子浓度大于氢氧根离子浓度，使水溶液呈酸性。

故此类可以为强酸弱碱盐，并不一定仅仅为碱，如：CuSO₄，FeCl₃，NH₄Cl等等。

2.同理，前半句话正确，后半句话错误，强碱弱酸盐不是碱，但其溶液呈碱性。如Na₂CO₃，CH₃COOK等等

八、（1）一定温度下，将一瓶接近饱和的KNO₃溶液变为饱和溶液，且不改变溶液的溶质质量分数的方法是_____。

（1）因为硝酸钾的溶解度随温度变化影响较大；

则：降低温度，KNO₃溶解度降低，而没有晶体析出，从而达到饱和，这是其溶液的溶质质量分数的不变。（2）欲增加溶解的速度可采用方法主要有1、提高溶剂温度（水温）；

2、搅拌；

3、将大颗盐粒弄成小颗的等方式。答案：（1）降低温度（2）将硝酸钾研碎搅拌

参考文档

[下载：如果喝下量比较大的无毒的盐溶液.pdf](#)

[《大冶特钢股票停牌一般多久》](#)

[《股票上升趋势多久比较稳固》](#)

[《股票开户一般多久到账》](#)

[下载：如果喝下量比较大的无毒的盐溶液.doc](#)

[更多关于《如果喝下量比较大的无毒的盐溶液》的文档...](#)

声明：

本文来自网络，不代表

【股识吧】立场，转载请注明出处：

<https://www.gupiaozhishiba.com/store/29652164.html>