

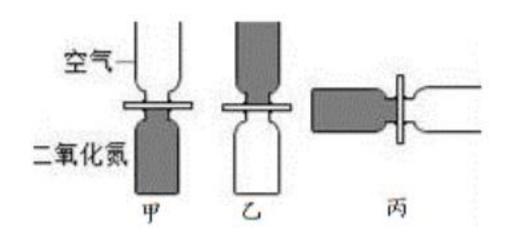


分子动理论

日期:	时间:	姓名:
Date:	Time:	Name:



初露锋芒



学习目标

1. 知道分子运动论的内容

2. 知道扩散现象

3. 知道分子间的相互作用力

& 重难点

1. 分子动理论基本内容

2. 分子动理论的实际应用





一、	物质是由大量分子组成的
	1、分子的和非常小
	如果把分子看作球形的,一般分子的直径只有几个埃 $(1$ 埃= 10^{-10} m $)$,氧分子大约为 3 埃,质量约为 5.3×10^{-23}
	克。
	2、宏观物体中分子数非常
	3、分子之间有
	演示一: 酒精和水的混合
	取一根玻璃管中放一半水,再放一半加颜色的酒精,用手堵住管口,来回倒置几次,总体积的高度下降1
	酒精 1cm
二、	分子的运动
	1、扩散:。
	演示二:如图,在冷、热两杯水中放一滴蓝墨水。
	现象 1: 过一会儿水就变蓝了——说明。
	现象 2: 在热水变式比冷水快——说明
	。 2、大量的实验表明,一切物体里的分子都在。物体的温度越高,分子运动
	越,说明分子的运动跟物体的有关,所以通常把分子的这种运动叫做
	°
三、	分子间的作用
	1、分子间有。
	分子既然在不停地无规则运动着,为什么没有人看见固体分散成一个个分子呢?原来分子间有很大的引力,

要想分开固体, 必需克服分子间的引力才行。



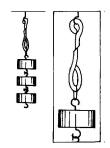
演示三: 铅块分子引力实验。

装置如图,在铅块下可挂多个50克砝码。

问: 这说明了什么?

说明。

2、分子间有。



若要压缩固体,减小分子间的空隙,是十分困难的,如压缩粉笔,比分开要困难得多。这是因为,若分子 距离很近时,分子间斥力就显示出来,要使分子靠得更近,必须克服分子间的斥力才行。

3、分子间的引力和斥力是。

何时表现为引力,何时又表现为斥力呢?

说明:

- ①平衡位置 r=r₀;

- ④当 r>10 倍分子直径时,分子间作用力变得十分微弱,可以认为没有作用力了。



枝繁叶茂

知识点一:分子的运动

【例1】将一滴红墨水滴入清水中,会使整杯清水变红,这是由于 ()

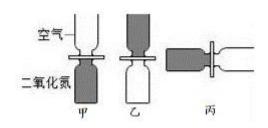
- A. 物质是由分子组成的
- B. 分子不停地做无规则运动
- C. 分子间有引力的作用
- D. 分子有一定的质量

【例 2】下列社会实践中的实例,不能用来说明"分子在不停地运动"的是 ()

- A. 洒水的地面会变干
- B. 炒菜时加点盐,菜就有了咸味
- C. 扫地时, 尘土飞扬
- D. 房间里放了一篮子苹果, 满屋飘香

【例 3】将 2 个分别装有空气和红棕色二氧化氮气体($\rho_{-氧化氮} > \rho_{空气}$)的玻璃瓶口对口对接,中间用玻璃板隔开。抽开隔板后,通过观察瓶内颜色变化推断气体分子是否作无规则运动。对于玻璃瓶的三种放置方法(如图所示),四位同学判断正确的是

- A. 小华认为甲图放置最不合理
- B. 小夏认为乙图放置最不合理
- C. 小梦认为丙图放置最不合理
- D. 小满认为三种放置方法都不合理





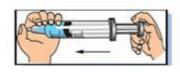
			直至充满,封闭管口,并将玻 ,说明了分子间存在
	酒*	水酒精 水酒的合物	
【例 5】关于扩散现象,下列	说法中正确的是()	
A. 只有气体和液体才能	发生扩散现象		
B. 扩散现象说明分子是	很小的		
C. 气体、液体、固体都	会发生扩散现象,其中气	体扩散最显著	
D. 扩散现象使人们直接	看到了分子的运动		
【例6】公共场所禁止吸烟。 满烟味,这是因为	这主要是考虑到在空气不)	流通的房间里,即使只有	一个人吸烟,整个房间也会充
A. 分子很小		间有引力	
A. 分子根外C. 分子间有斥力		在不停地做无规则运动	
知识点二:分子间的作用			
【例1】气体容易被压缩,是[因为(())		
A. 气体分子间没有作用	力 B.	气体分子间隙大,分子间	作用力很小
C. 气体分子间的引力大	D.	气体分子之间没有斥力	

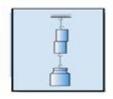
【例 2】两块纯净的铅压紧后会结合在一起,而将一块打破的玻璃细心地按原样拼凑,且施加一定的压力,结果并不能合成一块,其原因是 ()

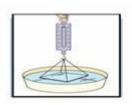
- A. 玻璃分子间不存在引力
- B. 对接处玻璃分子间距离较大, 引力很小
- C. 玻璃一旦破了就相互排斥
- D. 玻璃分子间的斥力大于引力
- 【例 3】关于分子间的作用力,下列说法中正确的是 ()
 - A. 分子间存在着一个平衡位置,在此位置时分子间既没有引力也没有斥力
 - B. 当物体被压缩时,分子间只有斥力
 - C. 当物体被拉长时,分子间只有引力
 - D. 分子间的斥力和引力总是同时存在同时消失的



【例 4】如图,下列现象不能说明分子之间有引力的是()









- A. 气体容易被压缩
- C. 测力计的示数变大
- B. 两块铅块结合在一起
- D. 两个露珠相遇后变成一个露珠



1、分子动理论: (1) 物体是由分子组成的 (2) 分子在不停地做无规则运动 (3) 分子间存在相互作用力;

2、扩散现象是物质相接触时彼此进入对方的现象。在气体、液体、固体之间都可以发生扩散现象;

 组成物体的分子在不停地运动着,且物体的温度越高,分子的运动越 剧烈。



随堂检测

1,	物质是由	_组成的,	组成物质的分子永不停息地	,	分子之间存在相互作用的
	和	o			

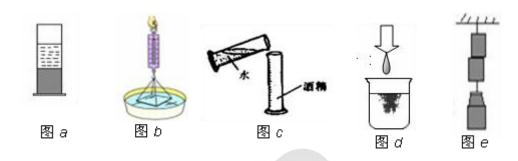
- 4、关于扩散现象,下面的几种说法中正确的是 ()
 - A. 只有在气体和液体之间才发生扩散现象
 - B. 扩散现象说明了, 组成物质的分子总是在永不停息地做无规则运动
 - C. 扩散现象说明了分子间有力的作用
 - D. 扩散现象与温度的高低无关



5、	将 10ml 的水与 10ml 的酒精相混合,混合后水	《和酒精的总体积小于 20ml,这表明 ()
	A. 分子之间存在着相互作用的引力	B. 分子之间存在着相互作用的斥力
	C. 分子之间有间隙	D. 分子是在不停地做无规则运动的
6、	关于分子间的作用力,下列说法中正确的是	()
	A. 当分子间的距离等于平衡时的距离时, 分	分子间就不存在作用力
	B. 当分子间的距离大于平衡时的距离时, 分	}子间只有引力
	C. 当分子间的距离小于平衡时的距离时, 分	}子间只有斥力
	D. 以上说法都不对	
7、	固体、液体、气体分子间的距离由小到大的顺	原是 ()
	A. 固体、液体、气体 B.	气体、液体、固体
	C. 固体、气体、液体 D.	液体、固体、气体
8、	向装有清水的杯子里滴一滴红墨水,过一会儿	
	A. 红墨水在清水中流动	B. 红墨水遇到清水会褪色
	C. 水的无规则运动	D. 分子的无规则运动
9、	下列现象中能说明分子在不停地做无规则运动	的是()
	A. 打扫房间时灰尘飞扬	B. 水从高处流向低处
	C. 放在空气中的铁器过一段时间生锈了	D. 在一杯水中放些糖,一会儿整杯水变甜了
10	下列说法中错误的是()	
	A. 物质是由分子组成的	B. 分子是很小的
	C. 一粒灰尘就是一个分子	D. 分子是在永不停息地运动着的
11、	一根纱线容易拉断,一根铜丝不容易拉断,	这一现象说明 ()
	A. 纱线分子间不存在引力,铜丝分子间有导	
	B. 纱线分子间的引力比铜丝分子间的引力/	
	C. 纱线分子间有斥力,铜丝分子间不存在序	
	D. 纱线分子间引力小于斥力,铜丝分子间引	
12	鸡蛋"散黄"是什么现象?为什么夏天的鸡:	军比冬天的鸡蛋突易"散苗"?
141	一勺虫 既果 尾口石壳须•八口石及八门闩	虫心、八时/9虫1700 以央 :

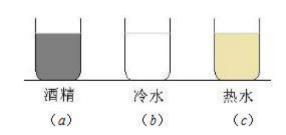


13、如图所示的实验,是我们在学习分子动理论时做过的一些实验:图 a:浓硫酸铜溶液与清水开始界面十分清晰,几天之后,两种液体混合均匀了;图 b:玻璃板的下表面接触水面,发现拉力大于玻璃板的重力;图 c:水和酒精充分混合后的总体积小于混合前水和酒精的总体积;图 d:将红墨水滴入水中,可以看到它在水中扩散开来;图 e:将两个底面干净、平整的铅块紧压在一起,两个铅块就会结合在一起,下面吊一个较重的物体也不会将它们拉开。



- (1)图 两个实验形成实验现象的原因相同,实验表明:
- (2) 图 两个实验形成实验现象的原因相同,实验表明:

14、打开一瓶香水,不久就会闻到香味,这是一种扩散现象。扩散现象也可以发生在液体之间。为了探究液体中影响分子扩散快慢的因素,某小组同学用烧杯、冷水、热水、酒精、胶头滴管和红墨水等进行实验。实验中,他们先在两个相同的烧杯中装入体积相同、温度相等的酒精和水如图 (a)、(b) 所示,在两杯液体中滴入相同的红墨水,观察到两杯液体变成红色的时间不同。然后又在两个相同的烧杯中装入体积相同、温度不同的冷水和热水,如图 (b) (c) 所示,同样滴入相同的红墨水,热水变成红色的时间较短,冷水变成红色的时间较长。请仔细观察图中的操作和现象,然后归纳得出结论。



①比较	(a)	和	(<i>h</i>)	两图可知:	•
	(u)	.10	(0)	L.1 Ed . 1 VH •	•

②比较(b)和(c)两图可知:





瓜熟蒂落

1、下列现象中,不能用来说明分子运动的是 ()

	A. 箱子里放几颗樟脑丸,过几天整个箱子里	目都 オ	它满樟脑味	
	B. 在楼下,能闻到楼上人家的饭菜香味			
	C. 晒衣服时,水蒸发,衣服变干了			
	D. 汽车驶过,公路上扬起灰尘			
2, 1	克食盐中约有 1.0×10 ²² 个分子,把 1 克食盐	投入-	一个水库中,已知水库的蓄水量为 4×10 ⁹ 立方米,	如果食
盐分	子均匀分布在水库的水中,那么每立方厘米	的水中	中约含有多少个食盐分子?	
3、	气体容易被压缩,是因为 ()			
	A. 气体分子间没有作用力		气体分子间隙大,分子间作用力很小	
	C. 气体分子间的引力大	D.	气体分子之间没有斥力	
4、3	当分子间的距离增大时,下列判断正确的是	(
	A. 分子间的引力增大,斥力减小			
	B. 分子间的斥力增大,引力减小			
	C. 分子间的引力和斥力都增大			
	D. 分子间的引力和斥力都减小,但引力大于	ト斥ノ		
5 1	象皮筋被拉长时,橡皮筋的 ()			
<i>3</i> \ 1				
	A. 引力和斥力都减小,斥力减小得较多		B. 斥力增大,引力减小	
	C. 引力和斥力都增大,引力增大得较多		D. 引力增大,斥力减小	
6	一根钢棒很难被压缩,也很难被拉长,其原因	是	()	
	A. 分子间有引力和斥力	В.	分子间没有空隙	
	C. 分子太多	D.	分子在不停地运动着	
7、 j	蔗糖在热水中比在冷水中溶解的快些,说明了	()	
	A. 热水比冷水流动的快 B.	分寸	产间的作用力与温度有关	
	C. 温度越高,分子运动越快 D.	热力	水分子间的间隙比冷水分子间的间隙大	
8.	下列现象中,不能用分子动理论解释的是 ()	
	A. 夏天荷花飘香	В.	烟从烟囱里冒出	
	C. 在风的作用下风车转动	D.	炒菜时,离很远就能闻到菜的香味	



9、	稻草一拉就断,	而铁丝不易拉断。	按照分子动理论的观点,	这是因为	()
	- 11 - 12 - 12					

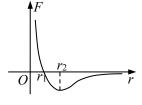
- A. 稻草的分子间没有引力,铁丝的分子间有引力
- B. 稻草、铁丝的分子间都存在着引力,但稻草分子的引力远小于铁丝分子间引力
- C. 稻草的分子间存在斥力,铁丝的分子间没有斥力
- D. 稻草具有"一拉就断"的性质

10、两滴水银靠近时,能自动结合成一滴较大的水银,这	一事实说明分子间存在着。将盐放入水中,
能使水变咸,这是	产在。
11、把两块表面刮净的铅压紧,它们便结合在一起,这是	由于 。在室温下放置五年后再将
它们分开,可以看到它们相互渗入约 1mm 深,	
0	
12、进入刚装修完的房屋,我们常常会闻到一种刺鼻的气	味,这气味主要来自装修材料中的甲醛,这种对人体
有害的化学物质. 这说明甲醛分子在	_运动,这种运动会随气温的升高而(选填:
"加剧"或"减缓")。	

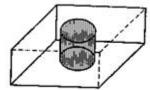


能力提升

- 1、两分子间的作用力 F 与间距 r 的关系图线如右图所示,下列说法中正确的是 (
 - A. $r < r_1$ 时,两分子间的引力为零
 - B. $r_1 < r < r_2$ 时,两分子间的作用力随 r 的增大而逐渐增大
 - C. $r=r_2$ 时,两分子间的引力最大
 - D. $r > r_2$ 时,两分子间的引力随 r 的增大而增大,斥力为零



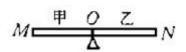
- 2、如图所示,有一块厚的铁板,冲下圆柱体 N (N 能很紧密地塞回圆孔)。现把铁板和铁柱同时放到炉内加热 较长时间,在取出的瞬间 ()
 - A. N 变粗,塞不进圆孔
- B. 圆孔变大, N 很容易塞入
- C. 圆孔变小, N 不易塞入 D. N 仍能紧密地塞入圆孔





3、在0℃时,将两根长度和质量都相同的均匀铜棒甲和铁棒乙接在一起,并将支点支在接头处,刚好平衡如图所示。当温度升高数百摄氏度时,你将观察到 () (铜的热膨胀系数比铁的大)

- A. MON 仍将保持平衡状态(静止在水平位置)
- B. N 端将向上翘起,呈左低右高之态
- C. M 端将向上翘起,呈左高右低之态
- D. 以上三种情况都有可能发生



4、如图所示一位魔术师现场表演"点燃手指"的魔术,有以下三步过程:

(1) 手指在酒精中浸一下; (2) 手指在水中浸一下; (3) "点燃"手指。

请判断下列哪组操作顺序是最合理的 ()

- A. (1) (2) (3)
- B. (1) (3) (2)

C. (2) (1) (3)

D. (2) (3) (1)

