

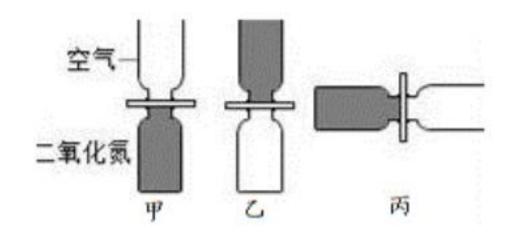


# 分子动理论

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





## 根深蒂固

→,	物质是由大量分子组成的
	1、分子的
	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 <sup>-10</sup> m),氧分 <b>酒</b> 精
	子大约为 3 埃,质量约为 5.3×10 <sup>-23</sup> 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厘米多。
	【答案】1、体积;质量
	2、多
	3、间隙
Ξ,	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
	【答案】1、两种不同物质在接触时,彼此进入对方的现象;液体分子在运动;液体分子的运动与温度有
	关,温度越高,分子无规则运动越快 2. 不原始做五规则运动。现象,以因为"温度"。
	2、不停地做无规则运动;剧烈;温度;分子热运动
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。
	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	
۷,	71 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	C

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=r<sub>0</sub>;

- 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。

【答案】1、引力;固体分子之间有很大的引力

- 2、斥力
- 3、同时存在的:大于:小于



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

#### 【难度】★

#### 【答案】B

【解析】两种相互接触的物质彼此进入对方的现象叫扩散,扩散现象说明分子不停地做无规则运动

【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

### 【难度】★

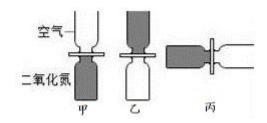
#### 【答案】C

【解析】洒水的地面会变干,是因为地面上的水分子不断地运动到了空气中,故能说明分子在不停地运动,A 不符合题意:炒菜时加点盐,盐分子就会运动到菜中,且炒菜时温度高,分子运动加剧,所以菜变咸了,是盐 分子不停地做无规则运动的结果,B不符合题意;扫地时尘土飞扬是固体小颗粒的运动,不是分子的运动,C 符合题意:房间里放了一篮子苹果,满屋飘香,这是苹果的香气扩散到空气中,扩散表明分子不停地做无规则 运动, D 不符合题意: 故选 C



【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



#### 【难度】★

#### 【答案】B

【解析】由题意可知,图甲中,虽然二氧化氮的密度大于空气密度,但是它也会运动到上面的瓶子内,这说明 气体分子在不停地做无规则运动,最有说服力;

图乙中,密度大的二氧化氮气体在上方,抽去玻璃板后,由于重力的作用,二氧化氮气体会向下运动,所以不能完全说明气体分子在不停地做无规则运动,最不合理;

图丙中,瓶子水平放置,抽开隔板,气体可以自由运动,互相进入对方,能说明气体分子在不停地做无规则运动,但与甲相比,仍不够典型。

综上所述,最合理的是甲图,最不合理的是乙图。故选 B

【例 4】如图所示,向一端封闭的玻璃管中注入水至一半位置,然后再注入酒精直至充满, 封闭管口,并将玻璃管反复翻转,观察液面的位置,混合后与混合前相比,液体的总体 积变\_\_\_\_\_\_,说明了分子间存在\_\_\_\_\_\_。



#### 【难度】★

#### 【答案】小; 间隙

【解析】因为分子间存在着间隙,水和酒精充分混合后,酒精分子和水分子分别进入了对方分子的间隙中,使得水和酒精混合后的总体积变小了

- 【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

#### 【难度】★

#### 【答案】C

【解析】A、C 一切物质的分子都在不停地做无规则运动,所以固体、液体或气体之间都会发生扩散现象;由于气体分子之间距离较大,分子间作用力较小,气体扩散最显著,选项 A 错误,选项 C 正确;B、D 扩散现象说明分子处于永不停息的无规则运动状态,但分子体积太小,人们不可能直接看到. 此两选项均错误。故选 C



【例6】公共场所禁止吸烟。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
满烟味,这是因为	7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7
A. 分子很小	B. 分子间有引力
C. 分子间有斥力	D. 分子在不停地做无规则运动
【难度】★	
【答案】D	
	之气中进行扩散,所以只要有一个人吸烟,整个房间也会充满烟味。吸
烟有害健康,所以要在公共场所禁止吸烟	
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
【难度】★	
【答案】B	
【解析】分子的体积很小,量度单位是1	0 <sup>-10</sup> m,不能用肉眼直接观察,故A错误;扩散现象表明:分子在不停
的做无规则运动,故B正确;气体容易	被压缩,是因为气体分子间隙大,相互作用力小,故 C 错误; 当分子
间距离大于平衡距离的时候,分子间表现	现为斥力,故 D 错误。故选 B
【例 2】两块纯净的铅压紧后会结合在一	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
【难度】★	
【答案】B	
【解析】一切物质的分子间都有相互作用	目的引力和斥力,但分子间的作用力是有范围的;把两块纯净的铅压紧,
使两个铅块的距离接近分子间引力发生的	作用的距离,两个铅块就会结合在一起;由于玻璃之间的绝大多数分子
间距离较大,大于分子直径的10倍,故外	分子间的作用力就十分微弱,两块玻璃无法结合成一块。故选 B
【例 3】关于分子间的作用力,下列说法	去中正确的是 ( )
A. 分子间存在着一个平衡位置, 在	E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,分子间只有序	5力
C. 当物体被拉长时,分子间只有引	力

## 【难度】★

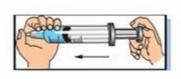
D. 分子间的斥力和引力总是同时存在同时消失的

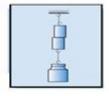
## 【答案】D

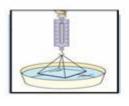


【解析】分子间的距离等于平衡距离时,分子间的引力和斥力是相等的,故 A 错误;物体被压缩时,分子间的距离小于平衡距离,引力小于斥力,分子间表现为斥力,所以 B 错误;物体被拉长时,分子间的距离增大,引力和斥力都会减小,所以 C 错;分子间相互作用的引力和斥力是同时存在的,当分子间距离增大到一定程度时,分子间相互作用力消失,故 D 正确。故选 D

【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

#### 【难度】★

#### 【答案】A

【解析】两块铅块结合在一起、测力计的示数变大、两个露珠相遇后变成一个露珠,都能说明分子间存在着相互作用的引力,而气体容易被压缩说明了分子之间有间隙,所以 BCD 不符合题意,A符合题意。故选 A



- 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;
- 3、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\_\_\_\_。

【难度】★【答案】分子;做无规则运动;引力;斥力

【难度】★【答案】扩散;引力



3、PM2.5是指大气中直径小于或等于2.5微米的颗粒物,它们在空中做无规则运动,很难自然沉降到地面,吸
入后会进入血液对人体形成危害。室外空气中的 PM2.5主要来自矿物燃料燃烧的排放,室内空气中的 PM2.5
主要来自吸烟产生的烟雾。PM2.5在空中的运动(属于/不属于)分子的热运动;有效减小 PM2.5在
空气中浓度的做法是。
【难度】★
【答案】不属于;减少汽车尾气排放(或开发新能源,减少化石燃料的使用等,合理即可)
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
【难度】★
【答案】B
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
【难度】★
【答案】C
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
【难度】★
【答案】D
7、固体、液体、气体分子间的距离由小到大的顺序是 ( )
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
【难度】★
【答案】A



A. 红墨水在清水中流动	В.	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
【难度】★		
【答案】D		
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	В.	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
【难度】★		
【答案】D		
10、下列说法中错误的是 (	)	
A. 物质是由分子组成的	В.	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
【难度】★		
【答案】C		
11、一根纱线容易拉断,一根铜丝不	下容易拉断,这一玩	见象说明 ( )
A. 纱线分子间不存在引力,铜	丝分子间有引力	
B. 纱线分子间的引力比铜丝分	子间的引力小	
C. 纱线分子间有斥力,铜丝分	子间不存在斥力	
D. 纱线分子间引力小于斥力,	铜丝分子间引力力	大于斥力
【难度】★		
【答案】B		
12、鸡蛋"散黄"是什么现象?为仁	十么夏天的鸡蛋比多	冬天的鸡蛋容易"散黄"?
【难度】★		

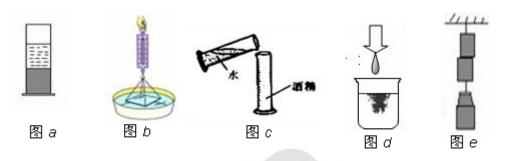
8、向装有清水的杯子里滴一滴红墨水,过一会儿整杯水都变成了淡红色,这是因为 ( )

【答案】鸡蛋散黄是蛋清与蛋黄之间发生了扩散现象。因为分子运动与温度有关,温度越高,分子运动越剧烈。

夏天的温度较高,分子间运动较剧烈,扩散现象较明显,所以夏天的鸡蛋比冬天的鸡蛋易"散黄"。



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 网个头验形放头验现象的原因相问,头验表明:	[ ) 图	两个实验形成实验现象的原因相同,等	实验表明:	
-----------------------------	-------	-------------------	-------	--

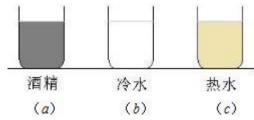
(2)图 两个实验形成实验现象的原因相同,实验表明:

#### 【难度】★★

【答案】(1) ad; 分子在永不停息的做无规则运动(2) be; 分子间存在引力

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(b)两图可知:	;

②比较(b)和(c)两图可知:

#### 【难度】★★

【答案】(体积相同)温度相同的不同物质,分子扩散的快慢不同:

(体积相同)同种物质,温度越高,分子扩散越快。





## 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,过几天整个箱子里都充满樟脑味
  - 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

#### 【难度】★

#### 【答案】D

2、1 克食盐中约有 1.0×10<sup>22</sup>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<sup>9</sup> 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约含有多少个食盐分子?

#### 【难度】★

#### 【答案】2.5×10<sup>6</sup>

- 3、气体容易被压缩,是因为
  - A. 气体分子间没有作用力
  - C. 气体分子间的引力大

- B. 气体分子间隙大, 分子间作用力很小
- D. 气体分子之间没有斥力

#### 【难度】★

#### 【答案】B

4、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,但引力大于斥力

#### 【难度】★

#### 【答案】D

- 5、橡皮筋被拉长时,橡皮筋的 ( )
  - A. 引力和斥力都减小, 斥力减小得较多
  - C. 引力和斥力都增大,引力增大得较多
- B. 斥力增大,引力减小
- D. 引力增大, 斥力减小

#### 【难度】★

#### 【答案】A



6、一根钢棒很难被压缩,也很难被	位长,其原因是 ( )
A. 分子间有引力和斥力	B. 分子间没有空隙
C. 分子太多	D. 分子在不停地运动着
【难度】★	
【答案】A	
7、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. 分子间的作用力与温度有关
C. 温度越高,分子运动越快	D. 热水分子间的间隙比冷水分子间的间隙大
【难度】★	
【答案】C	
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	B. 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
【难度】★	
【答案】B	
A. 稻草的分子间没有引力,钧	着引力,但稻草分子的引力远小于铁丝分子间引力 丝的分子间没有斥力
【答案】B	
	一滴较大的水银,这一事实说明分子间存在着。将盐放入水 五一现象表明液体分子在。
【答案】引力;扩散;不停地做无规	<b>则运动</b>
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事
它们分开,可以看到它们相当	[渗入约 1mm 深, 这属于
。 【难度】★	
【答案】分子间存在着引力,扩散,	不停地做于抑则运动



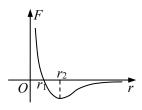
#### 【难度】★

【答案】永不停息的做无规则;加剧



## 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

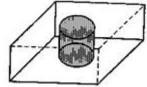


#### 【难度】★★

#### 【答案】B

【解析】分子间同时存在引力和斥力, $r < r_1$ 时,斥力大于引力,合力表现为斥力,故 A 错误;  $r_1 < r < r_2$ 时,两分子间的作用力随 r 的增大而逐渐增大,负号表示方向,故 B 正确; 分子间同时存在引力和斥力,随着距离减小为增加, $r = r_2$ 时,分子力表现为引力且最大,但不是分子引力最大,故 C 错误;  $r > r_2$ 时,两分子间的引力随 r 的增大而减小,故 D 错误; 故选 B。

- 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

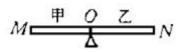


#### 【难度】★★

#### 【答案】D

【解析】把 N 看成就是 M 的一部分,当加热后,N 这部分膨胀变大了,可是仍然是紧密的是 M 的一部分,加热后,N 变粗,孔也变大,故 N 仍能紧密的塞进原孔。故选 D

- 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



#### 【难度】★★

#### 【答案】B



【解析】当温度升高数百摄氏度时,铜和铁的质量不变,两边受到的力不变,均为mg,但体积增大,使铜棒重力的力臂增加值大于铁棒重力的力臂的增加值,使得左边力和力臂的乘积大于右边力和力臂的乘积,N端将向上翘起,呈左低右高之态。故选 B

- 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)



#### 【难度】★★

#### 【答案】C

【解析】酒精具有可燃性,与氧气充分接触,温度达到着火点,可以燃烧.水没有可燃性,为了保护手指,魔术师现场表演"点燃手指"的魔术时应该先在水中浸泡一下手指,然后在酒精中浸泡一下,最后点燃。故选 C