

塾人社 四択問題【理科1分野 原子と分子】

設問 1		次の中で原子の説明として正解はどれ。
選択肢	1	原子のない物質もある
選択肢	2	原子は種類によって大きさと質量が異なる
選択肢	3	原子はさらに分解できる
選択肢	4	原子の別名は鉄腕アトムだ
正解		
解説		

設問 2		分子の説明として違うものはどれ。
選択肢	1	分子とは物質としての性質を示す最小の粒だ
選択肢	2	分子には1種類の原子だけが集まってできたものがある
選択肢	3	分子には2種類以上の原子が決まった数で結びついているものがある
選択肢	4	物質はすべて分子の形で存在する
正解		
解説		

設問 3		酸素分子は酸素原子が何個集まったものかな。
選択肢	1	1個
選択肢	2	2個
選択肢	3	気分次第
選択肢	4	酸素なので3個
正解		
解説		

設問 4		水の分子は水素原子と酸素原子でできていますね。ではその割合はどれ。
選択肢	1	水素原子1個と酸素原子2個
選択肢	2	水素原子2個と酸素原子2個
選択肢	3	水素原子2個と酸素原子1個
選択肢	4	水素原子1個と酸素原子1個と情熱
正解		
解説		

設問 5		塩素分子は塩素原子が何個でできている
選択肢	1	1個
選択肢	2	2個
選択肢	3	3個
選択肢	4	ラッコ
正解		
解説		

設問 6		1種類の原子だけでできている物質を何と言う。
選択肢	1	化合物
選択肢	2	混合物
選択肢	3	単体
選択肢	4	1種類ですたい
正解		
解説		

塾人社 四択問題【理科1分野 原子と分子】

設問 1	次の中で原子の説明として正解はどれ。	
選択肢	1	原子のない物質もある
選択肢	2	原子は種類によって大きさと質量が異なる
選択肢	3	原子はさらに分解できる
選択肢	4	原子の別名は鉄腕アトムだ
正解		2
解説	1は、すべての物質は原子からできているのでバツ。3は、原子はそれ以上分けることができない粒を原子というので、これもバツ。4は、原子の別名はアトムです。	

設問 2	分子の説明として違うものはどれ。	
選択肢	1	分子とは物質としての性質を示す最小の粒だ
選択肢	2	分子には1種類の原子だけが集まってできたものがある
選択肢	3	分子には2種類以上の原子が決まった数で結びついているものがある
選択肢	4	物質はすべて分子の形で存在する
正解		4
解説	2の例は酸素や水素、3の例は水やアンモニアや二酸化炭素などだね。4は、注意ね。金属の結晶は金属原子が規則正しく並んだもので分子ではないのです。	

設問 3	酸素分子は酸素原子が何個集まったものかな。	
選択肢	1	1個
選択肢	2	2個
選択肢	3	気分次第
選択肢	4	酸素なので3個
正解		2
解説	それぞれの分子を作る原子の種類と数は、物質の種類によって決まっています。絶対に変化しないのです。だから暗記すれば正解なのですよ。	

設問 4	水の分子は水素原子と酸素原子でできていますね。ではその割合はどれ。	
選択肢	1	水素原子1個と酸素原子2個
選択肢	2	水素原子2個と酸素原子2個
選択肢	3	水素原子2個と酸素原子1個
選択肢	4	水素原子1個と酸素原子1個と情熱
正解		3
解説		これはもう考える問題じゃない。絶対覚えること

設問 5	塩素分子は塩素原子が何個でできている	
選択肢	1	1個
選択肢	2	2個
選択肢	3	3個
選択肢	4	ラッコ
正解		2
解説		酸素と同じだね。実はね、水素と塩素と酸素と窒素はすべて原子2個で1つの分子になるよ。これをほくらん2(HCION2)と覚えよう

設問 6	1種類の原子だけでできている物質を何と言う。	
選択肢	1	化合物
選択肢	2	混合物
選択肢	3	単体
選択肢	4	1種類ですたい
正解		3
解説		1は、2種類以上の原子でできている物質のこと。2は、単に混じりあったものでそれぞれの物資の原子の組み合わせはそのままのもの、例えば食塩水は混合物だよ。