

塾人社 四択問題 【理科1分野 気体 2】

設問 1	次の中で二酸化炭素が発生しないのはどれ。	
選択肢	1	炭酸水を熱する
選択肢	2	貝殻にうすい塩酸を加える
選択肢	3	炭酸水素ナトリウムを熱する
選択肢	4	硫黄を燃やす
正解		
解説		

設問 2	次の中で酸素が発生するのはどれ。	
選択肢	1	レバーに塩酸を加える
選択肢	2	酸素ちゃんに集まると頼む
選択肢	3	二酸化マンガンを過酸化水素水を加える
選択肢	4	塩化水素を水に溶かす
正解		
解説		

設問 3	次の中で水素が発生するのはどれ。	
選択肢	1	亜鉛や鉄などの金属に、うすい塩酸や硫酸を加える
選択肢	2	ベーキングパウダー(ふくらし粉)に酢を加える
選択肢	3	炭酸アンモニウムを熱する
選択肢	4	神社でお願いする
正解		
解説		

設問 4	次の中でアンモニアが発生するのはどれ。	
選択肢	1	塩化アンモニウムと水酸化カルシウムを混ぜて熱する
選択肢	2	アンモナイトを溶かす
選択肢	3	アンモニア水と塩酸を混ぜる
選択肢	4	塩化アンモニウムと水酸化カリウムを混ぜて熱する
正解		
解説		

設問 5	空気中に含まれている気体の内、一番多いのはどれ。	
選択肢	1	酸素
選択肢	2	窒素
選択肢	3	二酸化炭素
選択肢	4	プッ素
正解		
解説		

塾人社 四択問題 【理科1分野 気体 2】

設問 1	次の中で二酸化炭素が発生しないのはどれ。	
選択肢	1	炭酸水を熱する
選択肢	2	貝殻にうすい塩酸を加える
選択肢	3	炭酸水素ナトリウムを熱する
選択肢	4	硫黄を燃やす
正解		4
解説	4で発生するのは、二酸化硫黄だよ。刺激臭があり有毒。硫黄はマッチにもつかわれている。石灰石にうすい塩酸でも二酸化炭素はできるよ。	

設問 2	次の中で酸素が発生するのはどれ。	
選択肢	1	レバーに塩酸を加える
選択肢	2	酸素ちゃんに集まると頼む
選択肢	3	二酸化マンガンを過酸化水素水を加える
選択肢	4	塩化水素を水に溶かす
正解		3
解説	レバーに過酸化水素水を加えれば酸素が発生する。4で発生するのは塩酸だ。	

設問 3	次の中で水素が発生するのはどれ。	
選択肢	1	亜鉛や鉄などの金属に、うすい塩酸や硫酸を加える
選択肢	2	ベーキングパウダー(ふくらし粉)に酢を加える
選択肢	3	炭酸アンモニウムを熱する
選択肢	4	神社でお願いする
正解		1
解説	2では二酸化炭素が発生する。3はアンモニアと二酸化炭素が発生。水素は点火すると燃えるよ。	

設問 4	次の中でアンモニアが発生するのはどれ。	
選択肢	1	塩化アンモニウムと水酸化カルシウムを混ぜて熱する
選択肢	2	アンモナイトを溶かす
選択肢	3	アンモニア水と塩酸を混ぜる
選択肢	4	塩化アンモニウムと水酸化カリウムを混ぜて熱する
正解		1
解説	1はどちらも白い粉だ。その他の方法としては問題3の解答も見てね。3は塩酸はいらないよ。アンモニア水だけを熱すればいい。	

設問 5	空気中に含まれている気体の内、一番多いのはどれ。	
選択肢	1	酸素
選択肢	2	窒素
選択肢	3	二酸化炭素
選択肢	4	プッ素
正解		2
解説	実は空気中のほとんどは窒素で約8割、そして残りのほとんどが酸素なんだよ。私たちが出す二酸化炭素は緑色植物が光合成をしてくれるおかげで酸素に生まれ変わってるんだね。	