

1. 화학반응에 더 이상 분해되지 않는 물질을 뭐라 하는가? 주관식 ()
2. 사람을 구성하는 원소 중 가장 높은 질량비를 차지하는 원소는? 주관식 ()
3. 사람을 구성하는 원소 중 가장 높은 개수(몰수)를 차지하는 원소는? 주관식 ()
4. 원자를 구성하는 아원자 입자 3가지는? (, ,)
5. 양성자의 무게는 약 () 달톤이다.
6. 원자의 무게를 생각할 때 전자의 무게는 무시 될 수 있다. (O / X)
7. 1) 양성자수(원자번호)는 같은데 중성자수(질량)이 다른 원소를 뭐라 부르는가? 주관식 (㉠)
2) 양성자수가 같은 ㉠들은 화학적 성질은 (같다 / 다르다)
8. 두 원자의 전기음성도가 같거나 비슷해 공유전자를 똑같이 공유하는 결합은? 주관식 ()
9. 전기 음성도가 높은 원자와 공유 결합을 하고 있는 수소 원자가 가지는 약한 양의 전하로 수소 원자 주변의 또 다른 전기 음성도가 높은 전자와 하는 결합은? 주관식 ()
10. 탄소의 최외각전자의 개수는? ()
11. 산소의 최외각전자의 개수는? ()

Junology 기본반 2장 정답

1. 화학반응에 더 이상 분해되지 않는 물질을 뭐라 하는가? 주관식 (원소(element))
2. 사람을 구성하는 원소 중 가장 높은 질량비를 차지하는 원소는? 주관식 (산소)
3. 사람을 구성하는 원소 중 가장 높은 개수(몰수)를 차지하는 원소는? 주관식 (수소)
4. 원자를 구성하는 아원자 입자 3가지는? (중성자(neutron) , 양성자(positron) , 전자(electron))
5. 양성자의 무게는 약 (1) 달톤이다.
6. 원자의 무게를 생각할 때 전자의 무게는 무시 될 수 있다. (O)
7. 1) 양성자수(원자번호)는 같은데 중성자수(질량)이 다른 원소를 뭐라 부르는가? 주관식 (① 동위원소)
2) 양성자수가 같은 ①들은 화학적 성질은 (같다)
8. 두 원자의 전기음성도가 같아 공유전자를 똑같이 공유하는 결합은? 주관식(무극성 공유결합)
그냥 공유결합이라고 하면 틀림.
9. 전기 음성도가 높은 원자와 공유 결합을 하고 있는 수소 원자가 가지는 약한 양의 전하로 수소 원자 주변의 또 다른 전기 음성도가 높은 전자와 하는 결합은? 주관식 (수소 결합)
10. 탄소의 최외각전자의 개수는? (4개)
11. 산소의 최외각전자의 개수는? (6개)