

지1 개념 확인 테스트 8

by. 물2푸는대학원생오댕이도99

(): 해수에 녹아 있는 성분

염분: 해수 (100g/1kg)에 녹아 있는 ()의 총량

↳ 평균값은 약 35psu이다.

표층 해수의 염분 분포는 ()에서 가장 높고 (), () 순으로 염분이 낮다.

염분비 일정 법칙: ()

()이 많을수록, ()이 적을수록 염분비가 높다.

↳ 저기압대인 () 지역은 염분이 (높고/낮고) 고기압대인 ()

지역은 염분이 (높다/낮다)

하천수의 유입에 의해 염분의 차이가 생기기에 대양의 중심부보다 가장자리에서 염분이 (높다/낮다)

수온이 높아지면 기체의 용해도가 (커지고/작아지고) 수온이 낮아지면 기체의 용해도가 (커진다/작아진다)

↳ 이 때 수온이 높아지면 해수에 녹아 있던 기체가 ()됨을 알 수 있다.

용존 산소량: ()

↳ 표층에서 수심이 깊어질수록 용존 산소량이 감소하지만, 심해저에서는 용존 산소량이 높게 나타나는데 그 이유는 ()

용존 이산화탄소량은 수온이 (높을수록/낮을수록), 염분이 (높을수록/낮을수록), 수압이 (커질수록/작아질수록) 증가한다.

↳ 이산화탄소는 해수에서 (), () 등의 형태로 존재한다.

↳ 일정 수심 이하에서 ()의 침강으로 인해 이산화탄소의 농도가 (증가/감소)한다.

혼합층: 수온이 ()하다. 두께는 위도, 계절에 따라 변하는데 (), ()일 때 두꺼워진다.

↳ 이를 통해 (고위도/중위도/저위도), (여름철/겨울철)에 더 두꺼움을 알 수 있다.

↳ 표층 해수가 ()의 흡수에 의해 영향을 받기에 ()

지역은 ()의 흡수량이 적어 혼합층이 잘 발달하지 않는다.

수온 약층: ()에 따라 ()이 급격히 낮아지는 층
↳아랫쪽에는 수온이 (높아/낮아) 밀도가 (큰/작은) 해수가 분포해서 밀도 차이가 존재하므로 위-아래가 섞이기 어려워 매우 () 층이다.
↳고위도로 갈수록 수온 약층이 형성되는 수심이 (깊어진다/얕아진다/일정하다)
↳혼합층과 심해층의 ()을 차단한다.

심해층: 수온 약층 아래에는 태양 복사 에너지가 도달하지 않아 수온의 변화가 거의 없으며 부피는 최대이다.

혼합층의 두께는 ()에서 가장 얇으며 저위도에서 ()의 깊이에 따라 수온 변화가 (크고/작고) 고위도에서 깊이에 따른 수온 변화율이 (커/작아) 수온 약층이 (뚜렷하게 나타난다/잘 나타나지 않는다)
↳고위도에서는 혼합층이 (잘 나타난다/잘 나타나지 않는다)

해수의 밀도는 순수한 물의 밀도보다 (크다/작다)
↳이유:

밀도는 수온이 (높고/낮고) 염분이 (낮은/높은) 지역에서 (크게/작게) 나타나며 수심이 (깊어질수록/얕아질수록) 수온이 (높아져/낮아져) 밀도가 크게 나타난다.
↳이를 통해 ()에서 밀도가 크게 증가함을 알 수 있다.
↳해수의 밀도는 해수의 ()을 일으킨다.

수온 염분도에 따라 수온이 (), 염분이 () 해수의 밀도가 높아짐을 해석할 수 있다.

수괴: ()

수온-염분도에서 등밀도선은 염분에 (비례/반비례)하고 수온에 (비례/반비례)하며 아래로 갈수록 수온이 (), 밀도가 (). 또한 오른쪽으로 갈수록 염분이 (증가/감소)한다.
↳밀도가 가장 높은 곳은 () 부분이다.