ΩΣΜΩΤΙΚΗ ΠΙΕΣΗ

1. Λ ( ή διάλυμα σε επαφή με καθαρό διαλύτη )
2. Σ
3. Σ
4. Λ (πρέπει Τ σταθ για να ισχύει αυτό)
5. Σ
6. Σ
7. Λ (τη διαπερνούν με την ίδια υ)
8. Λ (θα μικρύνει με την αραίωση)
9. Σ
10. Λ ( 2 < Π < 5
11. Λ ( το NaCl διασπάται)
12. Σ

 ΘΕΡΜΟΧΗΜΕΙΑ

1. Λ (εσωτερική ενέργεια)
2. Σ
3. Λ (η μεταβολή της ενθαλπίας είναι θερμότητα)
4. Λ (εξώθερμη)
5. Σ
6. Λ (η ενθαλπία της αντίδρασης δείχνει τη μεταβολή της κατάστασης)
7. Σ
8. Σ
9. Λ (και από τη φύση των σωμάτων))
10. Σ
11. Λ (της ενέργειας)
12. Λ
13. Σ
14. Λ (απορροφώνται 20 ΚJ)