

Φύλλο Παρατήρησης – Ατομικό Μοντέλο του Bohr

Μαθητής/τρια: _____

Ημερομηνία: _____

Εργαστήριο: Hydrogen Atom (PhET)

Οδηγίες

1. Άνοιξε τον εξομοιωτή Hydrogen Atom από το Πανεπιστήμιο του Colorado (PhET).
2. Παρατήρησε τις τροχιές του ηλεκτρονίου και τις μεταπτώσεις του.
3. Κατέγραψε ποιες μεταπτώσεις οδηγούν σε συγκεκριμένα μήκη κύματος και χρώματα φωτονίων.
4. Συμπλήρωσε τον παρακάτω πίνακα και απάντησε στις ερωτήσεις.

Πίνακας Παρατηρήσεων

Μετάπτωση	Ενέργεια (eV)	Μήκος κύματος (nm)	Χρώμα φάσματος
-----------	---------------	--------------------	----------------

Ερωτήσεις Κατανόησης

1. Τι σημαίνει «κβαντισμένη ενέργεια»;

2. Πώς εξηγείται η ύπαρξη γραμμών στο φάσμα;

Αναστοχασμός

Τι έμαθες από τη δραστηριότητα;

- ☐ Κατάλαβα τη σχέση τροχιών – φάσματος
- ☐ Μπορώ να εξηγήσω το φάσμα εκπομπής
- ☐ Έμαθα να χρησιμοποιώ τον εξομοιωτή

Παναγιώτης Αθανασόπουλος

Διδάκτωρ - Χημικός