

1. Στην προσομοίωση

https://phet.colorado.edu/sims/html/isotopes-and-atomic-mass/latest/isotopes-and-atomic-mass_el.html

“δημιουργήστε “ έναν άτομο άνθρακα 12 (^{12}C).

Πόσο είναι η ατομική του μάζα σύμφωνα με την προσομοίωση;

Επικολλήστε ένα στιγμιότυπο της κατασκευής σας εδώ:

2. Στην ίδια προσομοίωση “δημιουργήστε “ έναν άτομο υδρογόνου (^1H).

Πόσο είναι η ατομική του μάζα σύμφωνα με την προσομοίωση;

Επικολλήστε ένα στιγμιότυπο της κατασκευής σας εδώ:

3. Στο διαδίκτυο στην διεύθυνση

<http://users.sch.gr/kassetas/0%20000%200%20MOLE.htm>

Βρείτε πόσα άτομα άνθρακα περιέχονται σε 12 g άνθρακα;

Πόσο ζυγίζουν 3 mol νερού;

Πόσα μόρια νερού περιέχονται σε 3 mol νερού;

4. Στην προσομοίωση https://phet.colorado.edu/sims/html/molarity/latest/molarity_en.html

“δημιουργήστε “ 1L διαλύματος θειικού χαλκού 1M

Επικολλήστε ένα στιγμιότυπο της κατασκευής σας εδώ:

Πόσα ιόντα χαλκού περιέχει το διάλυμα που δημιουργήσατε;.....

“Παίξτε” λίγο με την προσομοίωση. Αν κάτι σας κάνει εντύπωση επικολλήστε ένα στιγμιότυπο εδώ για να το συζητήσουμε:

5. “Παίξτε” λίγο με την προσομοίωση

https://phet.colorado.edu/sims/html/concentration/latest/concentration_en.html

“Δημιουργήστε” ένα διάλυμα χλωριούχου νατρίου με συγκέντρωση περίπου 0,1 mol/L (όσο μπορείτε πιο κοντά σε αυτή την τιμή)

Επικολλήστε ένα στιγμιότυπο της κατασκευής σας εδώ:

Πόσο όγκο έχει το διάλυμά σας;.....

Πόσα ιόντα Na^+ περιέχει το διάλυμά σας;

“Δημιουργήστε” ένα διάλυμα χλωριούχου νατρίου με συγκέντρωση περίπου 0,05mol/L (όσο μπορείτε πιο κοντά σε αυτή την τιμή)
Επικολλήστε ένα στιγμιότυπο της κατασκευής σας εδώ:

Πόσο όγκο έχει το διάλυμά σας;.....
Πόσα ιόντα Na^+ περιέχει το διάλυμά σας;

(Παραπάνω μπορείτε να γράφετε και πράξεις δεν είναι αναγκη να κανετε τους υπολογισμούς)