1. Στην προσομοιωση <https://phet.colorado.edu/sims/html/isotopes-and-atomic-mass/latest/isotopes-and-atomic-mass_el.html>

“δημιουργήστε “ έναν άτομο ανθρακα 12 (12C).

Πόσο είναι η ατομική του μάζα σύμφωνα με την προσομοίωση; ………..

Επικολλήστε ενα στιγμιοτυπο της κατασκευή σας εδώ:

1. Στην ίδια προσομοίωση “δημιουργήστε “ έναν άτομο υδρογόνου (1Η).

Πόσο είναι η ατομική του μάζα σύμφωνα με την προσομοίωση; ………..

Επικολλήστε ενα στιγμιοτυπο της κατασκευή σας εδώ:

1. Στο διαδίκτυο στην διευθυνση <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; ………

1. Στην προσομοιωση <https://phet.colorado.edu/sims/html/molarity/latest/molarity_en.html>

“δημιουργήστε “ 1L διαλύματος θειικού χαλκού 1Μ

Επικολλήστε ενα στιγμιοτυπο της κατασκευή σας εδώ:

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

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

1. “Παίξτε” λίγο με την προσομοίωση <https://phet.colorado.edu/sims/html/concentration/latest/concentration_en.html>

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

Επικολλήστε ενα στιγμιοτυπο της κατασκευή 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 ενα στιγμιοτυπο της κατασκευή σας εδώ:

Πόσο όγκο έχει το διάλυμά σας;.......

Πόσα ιόντα Na+ περιέχει το διάλυμά σας; ……….

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