



Διάλεξη για το μάθημα Χημεία «Επαναληπτικές Ασκήσεις»

Χρυσή Κ. Καραπαναγιώτη

Τμήμα Χημείας

Πανεπιστήμιο Πατρών

- Γράψτε την εξίσωση που περιγράφει τη δημιουργία αμμωνίας από άζωτο και υδρογόνο. Ελέγξτε τη στοιχειομετρία!
- Πόσα mol αμμωνίας δημιουργούνται από 278 mol αζώτου;

- Γράψτε την εξίσωση για την αντίδραση του αργιλίου με θειικό χαλκό (II). Ελέγξτε τη στοιχειομετρία!
- Πόσα mol αργιλίου χρειάζονται για να αντιδράσουν με 10,38 mol θειικού χαλκού;
- Πόσα mol αργιλίου χρειάζονται για να παραχθούν 20,01 mol χαλκού;

Ερώτηση Παγίδα!!

- Η ηλεκτροαρνητικότητα του φθορίου είναι 4 και του υδρογόνου 2.1.
- Τι είδους δεσμούς κάνει το φθόριο;
- Τι είδους δεσμούς κάνει το υδρογόνο;

- Γράψτε την εξίσωση παραγωγής του φωσφορικού ασβεστίου με αντίδραση εξουδετέρωσης. Ελέγξτε τη στοιχειομετρία!
- Αν παράχθηκαν 133 g φωσφορικού ασβεστίου πόσο ζύγιζε το κάθε ένα από τα αντιδρώντα;

- Αμμωνία αντιδρά με οξυγόνο για την παραγωγή μονοξειδίου του αζώτου και νερού. Ελέγξτε τη στοιχειομετρία!
- Αν ξεκινάτε με 100 g αμμωνίας και 100 g οξυγόνου, ποιο από τα δύο αντιδρώντα είναι ο περιοριστικός παράγοντας;
- Πόσα γραμμάρια μονοξειδίου του αζώτου θα δημιουργηθούν στο τέλος της αντίδρασης;