
Όνοματεπώνυμο:

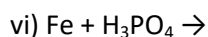
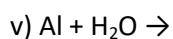
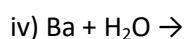
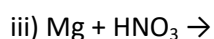
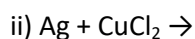
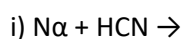
Μάθημα:

Υλη:

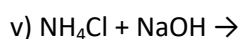
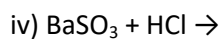
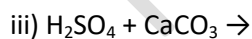
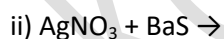
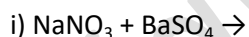
Επιμέλεια διαγωνίσματος:

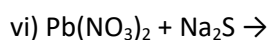
Αξιολόγηση :

1. Να συμπληρωθούν οι παρακάτω αντιδράσεις απλής αντικατάστασης, εφόσον μπορούν να πραγματοποιηθούν:

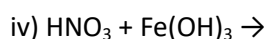
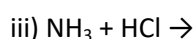
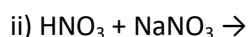
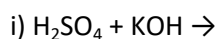


2. Να συμπληρωθούν οι παρακάτω μεταθετικές αντιδράσεις, εφόσον μπορούν να πραγματοποιηθούν:





3. Να συμπληρωθούν οι παρακάτω αντιδράσεις εξουδετέρωσης:



4. Δίνονται 120 L αέριου HCl μετρημένων σε stp συνθήκες.

a) Πόσα mol είναι

b) Πόσα μόρια είναι

c) Πόσα g είναι

5. Να χαρακτηρίσετε τις επόμενες προτάσεις ως σωστές (**Σ**) ή λανθασμένες (**Λ**);

α) 1 mol οποιασδήποτε χημικής ουσίας σε πρότυπες συνθήκες (STP) έχει όγκο 22,4 L

β) Σε 5 mol H_2O περιέχονται 10 mol ατόμων υδρογόνου.

γ) Σε 2 mol NH_3 περιέχεται ίσος αριθμός μορίων με αυτών που περιέχονται σε 2 mol NO.

δ) Σε 4 mol H_2CO_3 περιέχονται συνολικά 12 άτομα οξυγόνου.

ε) 1 mol H_2O περιέχει $12,04 \cdot 10^{23}$ άτομα υδρογόνου.

στ) Ένα μόριο H_2 ($A_r(\text{H}) = 1$) έχει μάζα 2g.

ζ) 1 mol μορίων H_2 [$A_r(\text{H}) = 1$] έχει μάζα 2 g.

Να αιτιολογήσετε τις απαντήσεις σας σε όλες τις περιπτώσεις

Καινοτόμος Μάθηση