

Κατηγορίες χημικών αντιδράσεων - Αντιδράσεις Απλής Αντικατάστασης

Αντιδράσεις απλής αντικατάστασης

4 κατηγορίες

1^η: Μέταλλο αντικαθιστά μέταλλο

Οι αντιδράσεις αυτές πραγματοποιούνται σύμφωνα με το γενικό σχήμα:



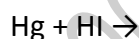
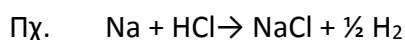
Προϋπόθεση: Πρέπει M δραστικότερο M' (δες τη σειρά στο σχολικό βιβλίο).



2^η: Μέταλλο αντικαθιστά υδρογόνο (αντίδραση οξέων με μέταλλα)



Προϋπόθεση: Πρέπει M δραστικότερο H



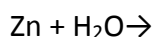
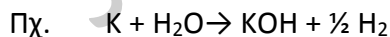
3^η: Μέταλλο αντικαθιστά υδρογόνο του νερού (αντίδραση νερού με μέταλλα)



Προϋπόθεση: Πρέπει M δραστικότερο H

* (K, Ba, Na, Ca δίνουν υδροξείδια KOH, Ba(OH)₂, Ca(OH)₂, NaOH)

(τα υπόλοιπα μέταλλα ως το H δίνουν οξείδια, πχ. Mg → MgO)



4^η: Αμέταλλο αντικαθιστά αμέταλλο

Οι αντιδράσεις αυτές πραγματοποιούνται σύμφωνα με το γενικό σχήμα:



Προϋπόθεση: Πρέπει A δραστικότερο A' (δες τη σειρά στο σχολικό βιβλίο).

Χημεία Α' Λυκείου
Φύλλο εργασίας 17°

Κατηγορίες χημικών αντιδράσεων - Αντιδράσεις Απλής Αντικατάστασης



Ασκήσεις

1) α) Συμπληρώστε την παρακάτω φράση:

Αντιδράσεις απλής αντικατάστασης λέγονται αυτές στις οποίες:

β) Πραγματοποιούνται δε σύμφωνα με το γενικό σχήμα:

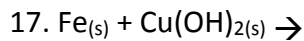
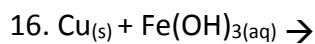
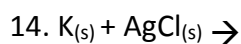
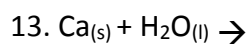
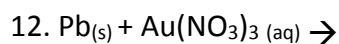
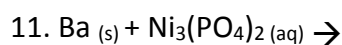
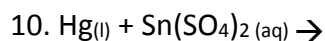
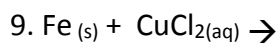
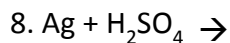
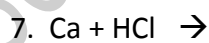
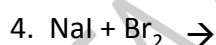
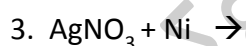
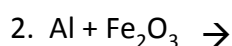
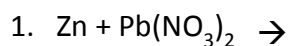
2) α) Βάλτε σε σειρά φθίνουσας δραστηριότητας τα παρακάτω μέταλλα:

Fe, Na, Zn, Mn, Al, Ba, Ag, Ni

β) Βάλτε σε σειρά φθίνουσας δραστηριότητας τα παρακάτω αμέταλλα:

O₂, Cl₂, I₂, S

3) Συμπληρώστε τις παρακάτω αντιδράσεις



Εφαρμογές σχολικού βιβλίου σελ. 100,
Άσκηση σχολικού βιβλίου 56