

Κατηγορίες χημικών αντιδράσεων - Αντιδράσεις Διπλής Αντικατάστασης

Αντιδράσεις Διπλής Αντικατάστασης

1) Οι μεταθετικές αντιδράσεις διακρίνονται σε δύο κατηγορίες, τις αντιδράσεις και τις αντιδράσεις

2) α) Συμπληρώστε την παρακάτω φράση:

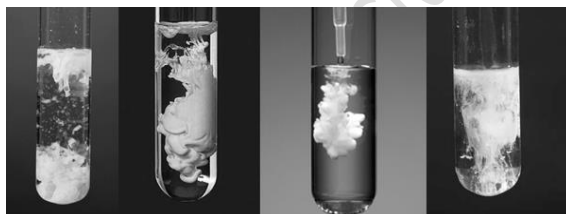
Στις αντιδράσεις διπλής αντικατάστασης οι αριθμοί οξείδωσης των ατόμων που συμμετέχουν
(αλλάζουν/ μένουν σταθεροί)

β) Οι μεταθετικές αντιδράσεις πραγματοποιούνται σύμφωνα με το γενικό σχήμα:

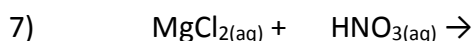
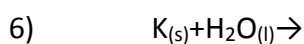
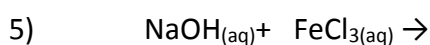
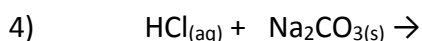
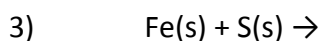
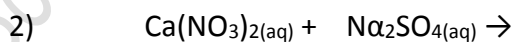
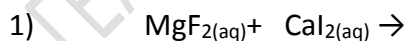
3) Επιλέξτε τη σωστή απάντηση που συμπληρώνει την παρακάτω πρόταση:

Μία αντίδραση διπλής αντικατάστασης πραγματοποιείται όταν:

- α) το ένα αντιδρών είναι πιο δραστικό από το άλλο
- β) ένα τουλάχιστον προϊόν είναι αέριο, δυσδιάλυτο αλάτι ή ασθενής ηλεκτρολύτης
- γ) τα προϊόντα είναι όλα αέρια ή δυσδιάλυτα άλατα
- δ) το ένα προϊόν είναι πιο δραστικό από το άλλο



3) Επιλέξτε και συμπληρώστε όσες από τις παρακάτω είναι αντιδράσεις διπλής αντικατάστασης (αιτιολογήστε γιατί γίνονται, χρησιμοποιήστε τον πίνακα με τα ιζήματα και τα αέρια)



Χημεία Α' Λυκείου
Φύλλο εργασίας 18°

Κατηγορίες χημικών αντιδράσεων - Αντιδράσεις Διπλής Αντικατάστασης

- 8) $\text{Ba(OH)}_{2(\text{aq})} + \text{Na}_2\text{S}_{(\text{aq})} \rightarrow$
- 9) $\text{ZnSO}_{4(\text{aq})} + \text{Ca(NO}_3)_{2(\text{aq})} \rightarrow$
- 10) $\text{Pb(NO}_3)_{2(\text{aq})} + \text{KI}_{(\text{aq})} \rightarrow$
- 11) $\text{CaCl}_{2(\text{aq})} + \text{AgNO}_{3(\text{aq})} \rightarrow$
- 12) $\text{AgNO}_{3(\text{aq})} + \text{KBr}_{(\text{aq})} \rightarrow$
- 13) $\text{Pb(NO}_2)_{2(\text{aq})} + \text{Na}_2\text{S}_{(\text{aq})} \rightarrow$
- 14) $\text{CaCO}_{3(\text{s})} + \text{HCl}_{(\text{aq})} \rightarrow$
- 15) $\text{K}_2\text{CO}_{3(\text{aq})} + \text{CaCl}_{2(\text{aq})} \rightarrow$
- 16) $\text{AgNO}_{3(\text{aq})} + \text{KI}_{(\text{aq})} \rightarrow$
- 17) $\text{Zn}_{(\text{s})} + \text{HCl}_{(\text{aq})} \rightarrow$
- 18) $\text{HNO}_{3(\text{aq})} + \text{K}_2\text{CO}_{3(\text{aq})} \rightarrow$
- 19) $\text{CaCl}_{2(\text{aq})} + \text{K}_2\text{S}_{(\text{aq})} \rightarrow$
- 20) $\text{Pb(NO}_3)_{2(\text{aq})} + \text{NaCl}_{(\text{aq})} \rightarrow$

Εφαρμογές σχολικού βιβλίου σελ. 104, Άσκηση σχολικού βιβλίου 58