

*Γραπτές προαγωγικές εξετάσεις Μαΐου-Ιουνίου στη ΧΗΜΕΙΑ
ΤΑΞΗ Β΄*

ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ

1. Συμπληρώστε στην τελευταία στήλη του πίνακα , τη φυσική κατάσταση κάθε υλικού στους 25°C

Υλικό	Σημείο Τήξεως σε °C	Σημείο Ζέσεως σε °C	Φυσική κατάσταση στους 25°C
A	64	1.300	
B	-7	59	
Γ	-165	-92	

2. Τι ονομάζεται μείγμα ; Να αναφέρετε δυο ιδιότητες που έχουν τα μείγματα .
3. Σε 135 g νερού διαλύουμε 15 g ζάχαρη . Ποια είναι η % w/w περιεκτικότητα του διαλύματος που προκύπτει ;
4. Να συμπληρώσετε τα κενά στις επόμενες προτάσεις :
- α) Για να παρασκευάσουμε 100g ζαχαρόνερου περιεκτικότητας 4% w/w , πρέπει να διαλύσουμε g ζάχαρης σεg νερό .
- β) Γάλα έχει περιεκτικότητα 1,5% w/v σε λιπαρά . Επομένως σε 500ml του γάλακτος αυτού περιέχονταιg λιπαρών .
- γ) Η προσθήκη διαλύτη σ' ένα διάλυμα ονομάζεται Στην περίπτωση αυτή η περιεκτικότητα του διαλύματος
5. Τι ονομάζουμε χημικές αντιδράσεις ;
Τι ονομάζονται αντιδρώντα και τι προϊόντα μιας χημικής αντίδρασης ;
6. Τι ονομάζουμε ατομικό αριθμό ενός χημικού στοιχείου και τι μαζικό ;
Πώς απ' αυτούς τους αριθμούς υπολογίζουμε τον αριθμό των νετρονίων ;
7. Η αμμωνία είναι μια χημική ένωση που αποτελείται από άζωτο και υδρογόνο με αναλογία μαζών $\frac{m_{\alpha\zeta\omega\tau\omicron\upsilon}}{m_{\upsilon\delta\rho\rho\gamma\omicron\nu\omicron\upsilon}} = \frac{14}{3}$. Πόσα g υδρογόνου αντιδρούν πλήρως με 70g αζώτου και πόσα g αμμωνίας παράγονται ;
8. Ποιες αντιδράσεις ονομάζονται οξειδώσεις ; Σε τι διαφέρουν οι καύσεις από τις οξειδώσεις ;
9. Γιατί το άτομο ενός χημικού στοιχείου είναι ηλεκτρικά ουδέτερο ;