

## Ασκήσεις στη Γραφή και Ονοματολογία χημικών ενώσεων

1. Γράψτε το μοριακό τύπο των ενώσεων που σχηματίζονται με:

- i) Νάτριο και φθόριο
- ii) Άργυρο και χλώριο
- iii) Νάτριο και θείο
- iv) Κάλιο και φωσφορική
- v) Ασβέστιο και βρώμιο
- vi) Μαγνήσιο και νιτρική
- vii) Ασβέστιο και ανθρακική
- viii) Βάριο και φωσφορική
- ix) Αλουμίνιο (αργίλιο) και κυάνιο
- x) Αλουμίνιο και θειική
- xi) Υδρογόνο και θείο
- xii) Υδροξύλιο και ασβέστιο

2. Ονομάστε τις παρακάτω ενώσεις:

- i)  $\text{NH}_4\text{CN}$
- ii)  $\text{H}_3\text{PO}_4$
- iii)  $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- iv)  $\text{H}_2\text{S}$
- v)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- vi)  $\text{K}_2\text{S}$
- vii)  $\text{BaSO}_4$
- viii)  $\text{NH}_4\text{OH}$
- ix)  $\text{HNO}_3$
- x)  $\text{Al}(\text{OH})_3$

➤ Ποιές από τις παραπάνω ενώσεις είναι οξέα, ποιές βάσεις και ποιές άλατα;

3. Γράψτε το μοριακό τύπο των παρακάτω ενώσεων:

i) υδροφθόριο	xi) βρωμιούχο κάλιο
ii) φωσφορικό οξύ	xii) ιωδιούχο νάτριο
iii) υδροκυάνιο	xiii) ανθρακικός άργυρος
iv) θειικό οξύ	xiv) θειικό αργίλιο
v) υδρόθειο	xv) κυανιούχο αμμώνιο
vi) νιτρικό οξύ	xvi) φωσφορικό αργίλιο
vii) υδροξείδιο του καλίου	xvii) θειούχο αμμώνιο
viii) υδροξείδιο του ασβεστίου	xviii) ανθρακικό ασβέστιο
ix) υδροξείδιο του αμμωνίου	xix) νιτρικό βάριο
x) υδροξείδιο του αργιλίου	xx) νιτρικό αμμώνιο