

ΚΡΙΤΗΡΙΟ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗΣ ΣΤΗ ΣΤΟΙΧΕΙΟΜΕΤΡΙΑ

ΟΝΟΜΑ	ΕΠΩΝΥΜΟ
--------------	----------------

ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ

1. Πόσα gr H₂O παράγονται κατά την αντίδραση 4gr H₂ με περίσσεια O₂. Δίνονται οι ατομικές μάζες: H=1, O=16

2 H₂ + 1 O₂ → 2 H₂O

A	36gr	B	18gr	Γ	24gr	Δ	54gr
----------	------	----------	------	----------	------	----------	------

2. Αναμειγνύουμε 1L διαλύματος NaCl, 1M με 1L διαλύματος NaCl, 3M. Η συγκέντρωση του τελικού διαλύματος είναι.

A	1M	B	2M	Γ	3M	Δ	4M
----------	----	----------	----	----------	----	----------	----

3. Χωρίζουμε διάλυμα αλατόνερου 2M, σε δυο ίσα μέρη. Οι συγκεντρώσεις των δυο μερών είναι

A	1M,1M	B	2M,2M	Γ	1M,3M	Δ	2M,4M
----------	-------	----------	-------	----------	-------	----------	-------

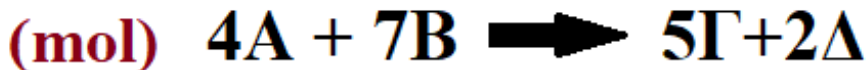
4. Καίγονται 22.4L (STP) με περίσσεια οξυγόνου. Η ποσότητα νερού σε gr είναι.



Δίνονται οι ατομικές μάζες: H=1, O=16

A	36gr	B	18gr	Γ	24gr	Δ	54gr
----------	------	----------	------	----------	------	----------	------

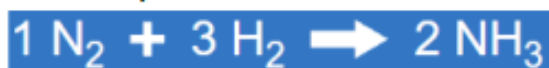
5. Ποιο σώμα είναι σε περίσσεια στην παρακάτω υποθετική αντίδραση.



ΑΡΧΙΚΑ	16	32			
---------------	-----------	-----------	--	--	--

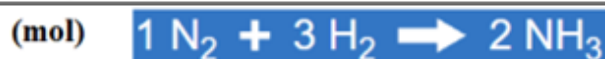
A	A	B	B	Γ	Γ	Δ	Δ
----------	---	----------	---	----------	---	----------	---

6. Αναμειγνύουμε 5 mol N₂ με 12 mol H₂. Πόσα mol NH₃ παράγονται.

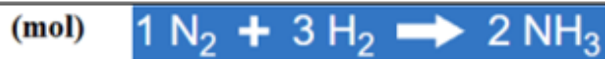


A	4	B	6	Γ	8	Δ	12
----------	---	----------	---	----------	---	----------	----

7. Η ποσότητα της παραγόμενης αμμωνίας σε καθεμια από τις ακόλουθες περιπτώσεις (σε mol) είναι:



ΑΡΧΙΚΑ	10	9	
ΑΝΤ/ΠΑΡΑΓ			
ΤΕΛΙΚΑ			?



ΑΡΧΙΚΑ	23	48	
ΑΝΤ/ΠΑΡΑΓ			
ΤΕΛΙΚΑ			?

A	6,32	B	6,6	Γ	20,48	Δ	20,12
----------	------	----------	-----	----------	-------	----------	-------

ΕΡΩΤΗΣΗ	1	2	3	4	5	6	7
ΒΑΘΜΟΣ	3	2	2	4	3	2	4
ΑΠΑΝΤΗΣΗ							