

Σε 500g νερό στους 30°C προσθέτουμε 40g ουσίας.

α) Το διάλυμα θα είναι κορεσμένο ή ακορεσμένο;

Στους 30°C διαλύονται μέχρι 12g ουσίας σε 100g δ/μ  
500g

$$x = \frac{12 \cdot 500}{100} = 60g$$

Άρα το διάλυμα είναι ακορεσμένο.  
Μπορώ να διαλύσω άλλα 20g ουσίας.

β) Προσθέτουμε 30g επιπλέον ουσίας. Τι θα συμβεί;  
Θα διαλυθούν τα 20g και τα άλλα 10g θα  
μείνουν στον πάτο του δοχείου. Το δ/μα είναι κορεσμένο.

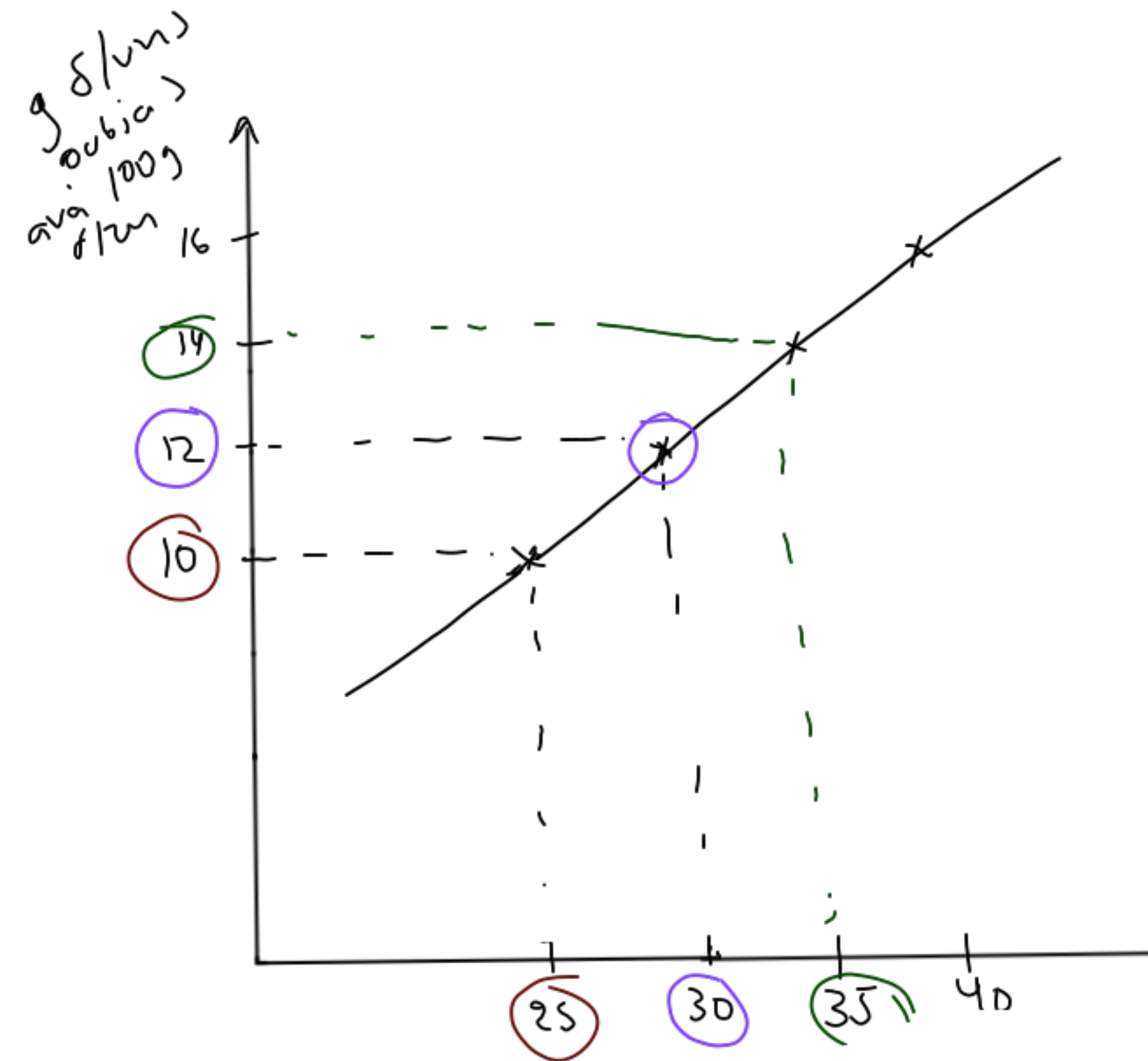
γ) Αυξάνουμε τη θερμοκρασία στους 35°C. Τι θα συμβεί;  
Στους 35°C δ/νται έως 14g ουσία σε 100g νερό  
500g νερό

$$y = \frac{14 \cdot 500}{100} = 70g$$

Τ(°C) Άρα η ουσία διαλύεται, αλλά το δ/μα παραμένει κορεσμένο  
έως 25°C. Τι θα συμβεί;

10g ουσίας σε 100g δ/μ  
 $z = \frac{10 \cdot 500}{100} = 50g$  500g

Άρα 20g ουσίας θα ζαχαρώσουν  
στέρνα.



δ) Μειώνουν  
←