

Nom:

Data:

Núm.:

CONTROL P.T.1: MESCLES, DISSOLUCIONS I SUBSTÀNCIES PURES

Activitat 1: Doneu les definicions de 2 dels següents 4 apartats. De manera voluntària, en acabar el control i si us sobra temps, podeu fer la resta.

- a) mescla homogènia i mescla heterogènia
- b) dissolució, dissolvent i solut
- c) compost, element i substància pura
- d) aliatge i amalgama

Activitat 2: Expliqueu en què consisteixen 2 dels 4 procediments físics per a separar mescles heterogènies: filtració, decantació, sedimentació i separació magnètica. Figueu dibuixos-esquema que ajuden a la comprensió de la vostra explicació. De manera voluntària, en acabar el control i si us sobra temps, podeu fer la resta.

Activitat 3: Descriviu l'experiència realitzada a casa amb aigua i sucre, emprant els apartats: títol, material i productes, procediment, resultat i conclusions.

Activitat 4: Calculeu quants grams de solut seran necessaris per a preparar:

- a) 300 cm³ d'una dissolució aquosa d'hidròxid de sodi a una concentració de 25g/l
- b) 200 g d'una dissolució aquosa de clorur de sodi a una concentració del 8% en pes

Activitat 5: Dibuixeu una gràfica de la temperatura front al temps per a una substància pura i per a una dissolució i indiqueu en ella quina seria la temperatura d'ebullició.

Activitat 6:

- a) Feu un esquema on es veien, agrupades de 2 en 2, les partícules de l'oxigen i un altre on es veien, d'una en una, les partícules del carboni
- b) Contant les partícules, feu un esquema on estiguen les partícules de l'oxigen i les del carboni i indiqueu si es tracta d'un procés físic o químic
- c) Ídem a b) amb un esquema on estiguen les noves partícules de diòxid de carboni (2 partícules d'oxigen unides a 1 de carboni)

Activitat 7 (VOLUNTÀRIA): Expliqueu en què consisteix una destil·lació i per a quin tipus de sistemes materials s'aplica.