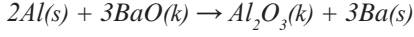


5. Ulaştığınız çıkarımı kullanarak aşağıdaki tepkime üzerinde deneyiniz.

Alüminyum eritilip katı baryum oksit ile karıştırılarak ısıtılacak olursa şiddetli bir tepkime meydana gelir. Bu tepkime sonucunda erimiş baryum elementi ve katı alüminyum oksit oluşur.



2 mol Al_2O_3 elde edilirken

- Kaç g Al tepkimeye girmiştir? (Al 27 g/mol)

.....

- Kaç tane Ba atomu oluşmuştur?

.....

- Kaç mol BaO kullanılmıştır?

.....

Değerlendirme

1. Etkinlik sırasında kurmuş olduğunuz genellemeler 5. adımdaki sorunun çözümünde sizi doğru sonuca ulaştırdı mı? Arkadaşlarınızın genellemeleri ile kendi genellemelerinizi karşılaştırınız. Benzer ya da ortak yönleri tartışınız.
2. Kimyasal hesaplama yapabilmek için hangi bilgilere ihtiyaç duyulur? Yazınız.

.....

Kimyasal hesaplama yaparken aşağıda verilen basamakları uygulayabilirsiniz. Tepkimede yer alan herhangi bir maddenin kütesinden mol ve tanecik ilişkisine geçiş yapılabilir.

