4. Даны схемы реакций:

1) 
$$A(тв.) + HNO_3$$
 (оч.разб.)  $\rightarrow E(p-p) + B(p-p) + H_2O$ 

2) B(tb.) 
$$\xrightarrow{t} \Gamma(ra3) + H_2O$$

3) 
$$\Gamma$$
(газ)  $\stackrel{t}{\longrightarrow}$  Д(газ) + Е(газ)

4) 
$$E(ras) + ...$$

А – лёгкий металл, не реагирует с холодной водой, но реагирует с горячей. Определите все неизвестные вещества, в ответ запишите их молярные массы (г/моль) с точностью до целых.

A	Б	В	Γ	Д	Е

## Ответ.

A	Б	В	Γ	Д	Е
24	148	80	44	28	32

3 балла – по 0,5 балла за ответ